(12) NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT) VERÖFFENTLICHTE INTERNATIONALE ANMELDUNG

(19) Weltorganisation für geistiges Eigentum Internationales Büro





(43) Internationales Veröffentlichungsdatum 31. Dezember 2003 (31.12.2003)

PCT

(10) Internationale Veröffentlichungsnummer WO 2004/000844 A1

(51) Internationale Patentklassifikation: C07D 487/04, A01N 43/90

(21) Internationales Aktenzeichen: PCT/EP2003/005159

(22) Internationales Anmeldedatum:

16. Mai 2003 (16.05.2003)

(25) Einreichungssprache:

Deutsch

(26) Veröffentlichungssprache:

Deutsch

(30) Angaben zur Priorität: 102 23 917.7

29. Mai 2002 (29.05.2002) DE

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten mit Ausnahme von US): BAYER CROPSCIENCE AKTIENGE-SELLSCHAFT [DE/DE]; Alfred-Nobel-Str. 50, 40789 Monheim (DE).

(72) Erfinder; und

(75) Erfinder/Anmelder (nur für US): GEBAUER, Olaf

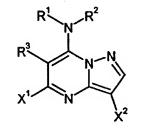
[DE/DE]; Jesuitengasse 111, 50737 Köln (DE). GREUL, Jörg, Nico [DE/DE]; Am Sandberg 30a, 42799 Leichlingen (DE). GAYER, Herbert [AT/DE]; Sandstr. 66, 40789 Monheim (DE). KRÜGER, Bernd-Wieland [DE/DE]; Am Vorend 52, 51467 Bergisch Gladbach (DE). ELBE, Hans-Ludwig [DE/DE]; Dasnöckel 59, 42329 Wuppertal (DE). DUNKEL, Ralf [DE/DE]; Krischer Str. 22, 40789 Monheim (DE). GUTH, Oliver [DE/DE]; Lohrstr. 72c, 51371 Leverkusen (DE). VOERSTE, Arnd [DE/DE]; Salierring 33, 50677 Köln (DE). HILLEBRAND, Stefan [DE/DE]; Lothringer Strasse 22, 41462 Neuss (DE). HER-RMANN, Stefan [DE/DE]; Virneburgstr. 4a, 40764 Langenfeld (DE). HEINEMANN, Ulrich [DE/DE]; Am Sonnenhang 1, 42799 Leichlingen (DE). EBBERT, Ronald [DE/DE]; Nikolaus-Kopernikus-Str. 13, 40789 Monheim (DE). KUCK, Karl-Heinz [DE/DE]; Pastor-Löh-Str. 30 a, 40764 Langenfeld (DE). LÖSEL, Peter [GB/DE]; Lohrstr. 90a, 51371 Leverkusen (DE). WACHENDORFF-NEU-MANN, Ulrike [DE/DE]; Oberer Markenweg 85, 56566

[Fortsetzung auf der nächsten Seite]

(54) Title: PYRAZOLOPYRIMIDINES AND THE USE THEREOF FOR CONTROLLING HARMFUL ORGANISMS

(I)

(54) Bezeichnung: PYRAZOLOPYRIMIDINE UND IHRE VERWENDUNG ZUR BEKÄMPFUNG VON SCHÄDLICHEN ORGANISMEN



$$R^3$$
 X^1
 N
 N
 Y^3

$$\mathbb{R}^3$$
 \mathbb{N} \mathbb{N} \mathbb{N} \mathbb{N}

(57) Abstract: The invention relates to novel pyrazolopyrimidines of formula (I) wherein R¹, R², R³, X¹ and X² have the designations of cited in the description, to a method for producing said substances, and to the use of the same for controlling harmful organisms. The invention also relates to novel intermediates of formulae (II), (V) and (VI), and to methods for producing the same.

) (57) Zusammenfassung: Neue Pyrazolopyrimidine der Formel (I), in welcher R¹, R², R³, X¹ und X² die in der Beschreibung angegebenen Bedeutungen haben, ein Verfahren zur Herstellung dieser Stoffe und deren Verwendung zur Bekämpfung von Schadorganismen.Neue Zwischenprodukte der Formeln (II), (V) und (VI) sowie Verfahren zu deren Herstellung.



- Neuwied (DE). MAULER-MACHNIK, Astrid [DE/DE]; Neuenkamper Weg 48, 42799 Leichlingen (DE).
- (74) Gemeinsamer Vertreter: BAYER CROPSCIENCE AKTIENGESELLSCHAFT; Law & Patents, Patents and Licensing, 51368 Leverkusen (DE).
- (81) Bestimmungsstaaten (national): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NI, NO, NZ, OM, PH, PL, PT, RO, RU, SC, SD, SE, SG, SK, SL, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, YU, ZA, ZM, ZW.
- (84) Bestimmungsstaaten (regional): ARIPO-Patent (GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), eurasisches Patent (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), europäisches Patent (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HU, IE, IT, LU, MC, NL, PT, RO, SE, SI, SK, TR), OAPI-Patent (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

Erklärungen gemäß Regel 4.17:

 hinsichtlich der Berechtigung des Anmelders, ein Patent zu beantragen und zu erhalten (Regel 4.17 Ziffer ii) für die folgenden Bestimmungsstaaten AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NI, NO, NZ, OM, PH, PL, PT, RO, RU, SC, SD, SE, SG, SK, SL, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, UZ, VC, VN, YU, ZA, ZM, ZW, ARIPO-Patent (GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW). eurasisches Patent (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), europäisches Patent (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HU, IE, IT, LU, MC, NL, PT, RO, SE, SI, SK, TR), OAPI-Patent (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG)

 hinsichtlich der Berechtigung des Anmelders, die Priorität einer früheren Anmeldung zu beanspruchen (Regel 4.17 Ziffer iii) für alle Bestimmungsstaaten

Veröffentlicht:

- mit internationalem Recherchenbericht
- vor Ablauf der f\(\text{ir}\) Änderungen der Anspr\(\text{uche}\) geltenden Frist; Ver\(\text{off}\) fentlichung wird wiederholt, falls \(\text{Anderungen}\) eintreffen

Zur Erklärung der Zweibuchstaben-Codes und der anderen Abkürzungen wird auf die Erklärungen ("Guidance Notes on Codes and Abbreviations") am Anfang jeder regulären Ausgabe der PCT-Gazette verwiesen. WO 2004/000844 PCT/EP2003/005159

PYRAZOLOPYRIMIDINE UND IHRE VERWENDUNG ZUR BEKÄMPFUNG VON SCHÄDLICHEN ORGANISME N

Die vorliegende Erfindung betrifft neue Pyrazolopyrimidine, mehrere Verfahren zu ihrer Herstellung und ihre Verwendung zur Bekämpfung von schädlichen Organismen. Die Erfindung betrifft außerdem neue Zwischenprodukte sowie Verfahren zu deren Herstellung.

Es ist bereits bekannt geworden, dass bestimmte Pyrazolopyrimidine fungizide Eigenschaften besitzen (vergleiche DE-A 3 130 633 oder FR-A 2 794 745). Die Wirkung dieser Stoffe ist gut, lässt aber bei niedrigen Aufwandmengen in manchen Fällen zu wünschen übrig.

Es wurden nun neue Pyrazolopyrimidine der Formel

15

10

5

in welcher

- R¹ für Amino, Hydroxy oder für jeweils gegebenenfalls substituiertes Alkyl,
 20 Alkenyl, Alkinyl, Cycloalkyl, Alkoxy, Alkenyloxy, Alkinyloxy, Cycloalkyloxy, Alkylamino, Dialkylamino, Alkenylamino, Alkinylamino, Cycloalkylamino, N-Cycloalkyl-N-Alkylamino, Alkylidenamino oder Heterocyclyl steht,
- 25 R² für Wasserstoff oder für jeweils gegebenenfalls substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkinyl oder Cycloalkyl steht, oder

- R¹ und R² gemeinsam mit dem Stickstoffatom, an das sie gebunden sind, einen gegebenenfalls substituierten heterocyclischen Ring bilden,
- R³ für gegebenenfalls substituiertes Aryl steht,

- X1 für Wasserstoff oder Halogen steht und
- X² für Halogen, Cyano, Nitro, Alkyl, Halogenalkyl, Cycloalkyl, Formyl, Thiocarbamoyl, Alkoxycarbonyl, Alkylcarbonyl, Hydroximinoalkyl oder Alkoximinoalkyl steht,

sowie Säure-Additionssalze von denjenigen Verbindungen der Formel (I),

in denen

15

R¹ für Amino steht,

gefunden.

Die erfindungsgemäßen Verbindungen können je nach Substitutionsmuster gegebenenfalls als Mischungen verschiedener möglicher isomerer Formen, insbesondere von Stereoisomeren, wie z. B. E- und Z-, threo- und erythro-, sowie optischen Isomeren, gegebenenfalls aber auch in Form von Tautomeren vorliegen. Ist R³ an beiden Atomen, die der Bindungsstelle benachbart sind, ungleich substituiert, können die betreffenden Verbindungen in einer besonderen Form der Stereoisomerie vorliegen und zwar als Atropisomere.

Weiterhin wurde gefunden, dass sich Pyrazolopyrimidine der Formel (I) herstellen lassen, indem man

30

a) Halogen-pyrazolopyrimidine der Formel

in welcher

R³ und X¹ die oben angegebenen Bedeutungen haben,

X³ für Halogen, Cyano, Nitro, Alkyl, Halogenalkyl, Cycloalkyl, Thiocarbamoyl, Alkoxycarbonyl oder Alkylcarbonyl steht und

Y¹ für Halogen steht,

10

5

mit Aminen der Formel

$$R^1$$
 R^2 (III),

in welcher

15

20

 $R^1 \ \text{und} \ R^2 \qquad \text{die oben angegebenen Bedeutungen haben,}$

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels, gegebenenfalls in Gegenwart eines Katalysators und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säureakzeptors, umsetzt,

oder

b) Pyrazolopyrimidine der Formel (Ia)

25

- 4 -

$$R^{1}$$
 R^{2}
 R^{3}
 N
 N
 N
 (Ia)

in welcher

R¹, R², R³ und X¹ die oben angegebenen Bedeutungen haben,

5

mit Diisobutyl-aluminiumhydrid in Gegenwart von wässriger Ammoniumchlorid-Lösung sowie in Gegenwart eines organischen Verdünnungsmittels umsetzt,

10 oder

c) Pyrazolopyrimidine der Formel (Ib)

$$R^{1}$$
 N
 R^{2}
 R^{3}
 N
 N
 N
 (Ib)

in welcher

 $R^1,\,R^2,\,R^3$ und X^1 die oben angegebenen Bedeutungen haben,

mit Amino-Verbindungen der Formel (IV)

20

$$H_2N-OR^4$$
 (IV),

in welcher

R⁴ für Wasserstoff oder Alkyl steht,

in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Katalysators umsetzt, wobei die Amino-Verbindungen der Formel (IV) auch in Form ihrer Säureadditions-Salze eingesetzt werden können,

und gegebenenfalls an die so erhaltenen Verbindungen der Formel (I), in denen

10

5

R¹ für Amino steht,

eine Säure addiert.

Schließlich wurde gefunden, dass sich die neuen Pyrazolopyrimidine der Formel (I) bzw. deren Säure-Additionssalze sehr gut zur Bekämpfung von Schadorganismen eignen. Sie zeigen vor allem eine starke Wirksamkeit gegen unerwünschte Mikroorganismen, wie Fungi und Bakterien. Außerdem besitzen die erfindungsgemäßen Stoffe auch eine sehr gute insektizide und nematizide Wirkung.

20

Überraschenderweise besitzen die erfindungsgemäßen Pyrazolopyrimidine der Formel (I) sowie deren Säure-Additionssalze eine wesentlich bessere Wirksamkeit gegen Schadorganismen als die konstitutionell ähnlichsten, vorbekannten Stoffe gleicher Wirkungsrichtung.

25

Die erfindungsgemäßen Pyrazolopyrimidine sind durch die Formel (I) allgemein definiert.

R¹ steht bevorzugt für Hydroxy, Amino, für gegebenenfalls durch Halogen,
Cyano, Hydroxy, Amino, Phenyl, Heterocyclyl, Alkoxy mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen, Alkoxycarbonyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen im Alkoxyteil,

Alkylamino mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen, Dialkylamino mit 2 bis 8 Kohlenstoffatomen, Cycloalkyl mit 3 bis 6 Kohlenstoffatomen, Halogencycloalkyl mit 3 bis 6 Kohlenstoffatomen und 1 bis 5 Halogenatomen, Alkylthio mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen, Oxo, Hydroxyimino und/oder Alkoximino mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen substituiertes Alkyl mit 1 bis 6 Kohlenstoffatomen,

für gegebenenfalls durch Halogen, Cycloalkyl, Cyano, Phenyl und/oder Heterocyclyl substituiertes Alkenyl mit 2 bis 6 Kohlenstoffatomen,

für gegebenenfalls durch Halogen, Cycloalkyl, Cyano, Phenyl und/oder Heterocyclyl substituiertes Alkinyl mit 2 bis 6 Kohlenstoffatomen,

für gegebenenfalls durch Halogen, Cycloalkyl, Cyano, Halogenalkyl mit 1 bis 2 Kohlenstoffatomen und 1 bis 5 Halogenatomen, Phenyl und/oder Heterocyclyl substituiertes Cycloalkyl mit 3 bis 7 Kohlenstoffatomen,

für gegebenenfalls durch Halogen, Cycloalkyl, Cyano, Phenyl und/oder Heterocyclyl substituiertes Alkoxy mit 1 bis 7 Kohlenstoffatomen,

für gegebenenfalls durch Halogen, Cycloalkyl, Cyano, Phenyl und/oder Heterocyclyl substituiertes Alkenyloxy mit 2 bis 6 Kohlenstoffatomen,

für gegebenenfalls durch Halogen, Cycloalkyl, Cyano, Phenyl und/oder Heterocyclyl substituiertes Alkinyloxy mit 2 bis 6 Kohlenstoffatomen,

für gegebenenfalls durch Halogen, Cycloalkyl, Cyano, Phenyl und/oder Heterocyclyl substituiertes Cycloalkyloxy mit 3 bis 7 Kohlenstoffatomen,

für gegebenenfalls durch Halogen, Cycloalkyl, Cyano, Phenyl und/oder Heterocyclyl substituiertes Alkylamino mit 1 bis 7 Kohlenstoffatomen,

15

5

10

20

25

30

für gegebenenfalls durch Halogen, O	Cycloalkyl, Cyano, Pl	nenyl und/oder Hete-
rocyclyl substituiertes Dialkylamino	mit 1 bis 7 Kohlens	toffatomen in jedem
der Alkylreste,	•	•

für gegebenenfalls durch Halogen, Cycloalkyl, Cyano, Phenyl und/oder Heterocyclyl substituiertes Alkenylamino mit 2 bis 6 Kohlenstoffatomen,

10

für gegebenenfalls durch Halogen, Cycloalkyl, Cyano, Phenyl und/oder Heterocyclyl substituiertes Alkinylamino mit 2 bis 6 Kohlenstoffatomen,

für gegebenenfalls durch Halogen, Cycloalkyl, Cyano, Phenyl und/oder Heterocyclyl substituiertes Cycloalkylamino mit 3 bis 7 Kohlenstoffatomen,

15

für gegebenenfalls durch Halogen, Cycloalkyl, Cyano, Phenyl und/oder Heterocyclyl substituiertes N-Cycloalkyl-N-alkyl-amino mit 3 bis 7 Kohlenstoffatomen im Cycloalkylteil und 1 bis 7 Kohlenstoffatomen in Alkylteil,

für gegebenenfalls durch Halogen, Cycloalkyl, Cyano, Phenyl und/oder Heterocyclyl substituiertes Alkylidenamino mit 2 bis 6 Kohlenstoffatomen,

20

oder

für gegebenenfalls durch Halogen, Alkyl, Cycloalkyl, Cyano, Phenyl und/oder Heterocyclyl substituiertes Heterocyclyl mit 5 oder 6 Ringgliedern,

25

wobei die zuvor genannten Heterocyclyl-Reste einfach bis dreifach, gleichartig oder verschieden substituiert sein können durch

30

Halogen, Hydroxy, Phenyl, 1,2-Dioxyethylen, Alkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen, Halogenalkyl mit 1 oder 2 Kohlenstoffatomen und 1 bis 5 Halogenatomen, Alkoxy mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen,

Alkylthio mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen, Halogenalkoxy mit 1 oder 2 Kohlenstoffatomen und 1 bis 5 Halogenatomen, Halogenalkylthio mit 1 oder 2 Kohlenstoffatomen und 1 bis 5 Halogenatomen und wobei die zuvor genannten Heterocyclylreste gesättigt oder teilweise ungesättigt sind,

5

und wobei die zuvor genannten Phenyl-Reste einfach bis dreifach, gleichartig oder verschieden substituiert sein können durch

10

Halogen, Cyano, Nitro, Amino, Hydroxy, Formyl, Carboxy, Carbamoyl, Thiocarbamoyl;

15

jeweils geradkettiges oder verzweigtes Alkyl, Alkoxy, Alkylthio, Alkylsulfinyl oder Alkylsulfonyl mit jeweils 1 bis 6 Kohlenstoffatomen;

jeweils geradkettiges oder verzweigtes Alkenyl oder Alkenyloxy mit jeweils 2 bis 6 Kohlenstoffatomen;

20

jeweils geradkettiges oder verzweigtes Halogenalkyl, Halogenalkoxy, Halogenalkylthio, Halogenalkylsulfinyl oder Halogenalkylsulfonyl mit jeweils 1 bis 6 Kohlenstoffatomen und 1 bis 13 gleichen oder verschiedenen Halogenatomen;

25

jeweils geradkettiges oder verzweigtes Halogenalkenyl oder Halogenalkenyloxy mit jeweils 2 bis 6 Kohlenstoffatomen und 1 bis 13 gleichen oder verschiedenen Halogenatomen;

30

jeweils geradkettiges oder verzweigtes Alkylamino, Dialkylamino, Alkylcarbonyl, Alkylcarbonyloxy, Alkoxycarbonyl, Alkylsulfonyloxy,

Hydroximinoalkyl oder Alkoximinoalkyl mit jeweils 1 bis 6 Kohlenstoffatomen in den einzelnen Alkylteilen;

Cycloalkyl mit 3 bis 6 Kohlenstoffatomen,

5

in 2,3-Position verknüpftes 1,3-Propandiyl, 1,4-Butandiyl, Methylendioxy (-O-CH₂-O-) oder 1,2-Ethylendioxy (-O-CH₂-CH₂-O-), wobei diese Reste einfach oder mehrfach, gleichartig oder verschieden substituiert sein können durch Halogen, Alkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen und/oder Halogenalkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen und 1 bis 9 gleichen oder verschiedenen Halogenatomen.

10

R² steht bevorzugt für Wasserstoff,

15

für gegebenenfalls durch Halogen, Cycloalkyl mit 3 bis 6 Kohlenstoffatomen Alkoxy mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen, Alkylthio mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen, Oxo, Hydroximino und/oder Alkoximino mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen substituiertes Alkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen,

20

für gegebenenfalls durch Halogen und/oder Cycloalkyl mit 3 bis 6 Kohlenstoffatomen substituiertes Alkenyl mit 2 bis 4 Kohlenstoffatomen,

für gegebenenfalls durch Halogen und/oder Cycloalkyl mit 3 bis 6 Kohlenstoffatomen substituiertes Alkinyl mit 2 bis 4 Kohlenstoffatomen oder

25

für gegebenenfalls durch Halogen und/oder Cycloalkyl mit 3 bis 6 Kohlenstoffatomen substituiertes Cycloalkyl mit 3 bis 6 Kohlenstoffatomen.

30

R¹ und R² stehen auch bevorzugt gemeinsam mit dem Stickstoffatom, an das sie gebunden sind, für einen 3- bis 6-gliedrigen heterocyclischen Ring, der gesättigt oder teilweise gesättigt ist, der neben dem bereits erwähnten Stick-

		stoffatom noch ein weiteres Heteroatom aus der Reihe Stickstoff, Sauerstoff
		und Schwefel enthalten kann und der einfach bis dreifach, gleichartig oder
		verschieden substituiert sein kann durch
		Halogen, Hydroxy, Cyano, Morpholinyl, Amino, einen annelierten Phenyl-
5		ring, eine Methylen- oder Ethylenbrücke,
		Alkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen,
	. •	Halogenalkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen und 1 bis 9 gleichen oder
		verschiedenen Halogenatomen,
·:		Alkylcarbonylamino mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen im Alkylteil,
10		Dialkylamino mit 2 bis 8 Kohlenstoffatomen,
		Alkoxycarbonylamino mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen im Alkoxyteil,
		Di(alkoxycarbonyl)amino mit 2 bis 8 Kohlenstoffatomen in den Alkoxyteilen,
		Hydroxyalkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen,
		Alkoxycarbonyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen im Alkoxyteil und/oder
15		Alkylcarbonyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen im Alkylteil.
		•
	\mathbb{R}^3	steht bevorzugt für Phenyl, das einfach bis vierfach, gleichartig oder
		verschieden substituiert sein kann durch
20		Halogen, Cyano, Nitro, Amino, Hydroxy, Formyl, Carboxy, Carbamoyl,
		Thiocarbamoyl;
		jeweils geradkettiges oder verzweigtes Alkyl, Alkoxy, Alkylthio, Alkyl-
		sulfinyl oder Alkylsulfonyl mit jeweils 1 bis 6 Kohlenstoffatomen;
25		
		jeweils geradkettiges oder verzweigtes Alkenyl oder Alkenyloxy mit jeweils
		2 bis 6 Kohlenstoffatomen;
		''11ltimes oder summysistes Ualo consileri. Halogenelkovar Ualo
		jeweils geradkettiges oder verzweigtes Halogenalkyl, Halogenalkoxy, Halo-
30		genalkylthio, Halogenalkylsulfinyl oder Halogenalkylsulfonyl mit jeweils 1

bis 6 Kohlenstoffatomen und 1 bis 13 gleichen oder verschiedenen Halogenatomen;

5

jeweils geradkettiges oder verzweigtes Halogenalkenyl oder Halogenalkenyloxy mit jeweils 2 bis 6 Kohlenstoffatomen und 1 bis 11 gleichen oder verschiedenen Halogenatomen;

10

jeweils geradkettiges oder verzweigtes Alkylamino, Dialkylamino, Alkylcarbonyl, Alkylcarbonyloxy, Alkoxycarbonyl, Alkylsulfonyloxy, Hydroximinoalkyl oder Alkoximinoalkyl mit jeweils 1 bis 6 Kohlenstoffatomen in den einzelnen Alkylteilen;

Cycloalkyl mit 3 bis 6 Kohlenstoffatomen,

15

in 2,3-Position verknüpftes 1,3-Propandiyl, 1,4-Butandiyl, Methylendioxy (-O-CH₂-O-) oder 1,2-Ethylendioxy (-O-CH₂-CH₂-O-), wobei diese Reste einfach oder mehrfach, gleichartig oder verschieden substituiert sein können durch Halogen, Alkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen und/oder Halogenalkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen und 1 bis 9 gleichen oder verschiedenen Halogenatomen.

20

X¹ steht bevorzugt für Wasserstoff, Fluor, Chlor oder Brom.

25

 X^2

steht bevorzugt für Cyano, Fluor, Chlor, Brom, Iod, Nitro, Formyl, Halogenalkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen und 1 bis 9 Fluor, Chlor und/oder Bromatomen, Alkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen, Cycloalkyl mit 3 bis 6 Kohlenstoffatomen, Thiocarbamoyl, Alkoxycarbonyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen im Alkoxyteil, Alkylcarbonyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen im Alkylteil, Hydroximinoalkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen im Alkylteil oder für Alkoxyiminoalkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen im Alkoxyteil und 1 bis 4 Kohlenstoffatomen im Alkylteil.

30

 R^1

\mathbb{R}^1	steht besonders bevorzugt für Hydroxy, Amino, Methyl, Ethyl, n-Propyl, i-
	Propyl, n-Butyl, i-Butyl, s-Butyl, t-Butyl, n-Pentyl, i-Pentyl, 1,2-Dimethyl-
	propyl, 2,2-Dimethylpropyl, 1,2,2-Trimethylpropyl, oder

5

steht besonders bevorzugt für Methoxymethyl, 2-Methoxy-ethyl, Methylthiomethyl, 2-Methylthio-ethyl, Hydroximinomethyl, Methoximinomethyl, Acetylmethyl, 2-Hydroximino-propyl, 2-Methoximino-propyl, Allyl, 2-Methylprop-2-enyl, Propargyl, 2,2,2-Trifluorethyl, 1-(Trifluormethyl)-ethyl, 3,3,3-Trifluorpropyl, Cyclopropylmethyl,

10

Cyclopropyloxy, Cyclobutyloxy, Cyclopentyloxy, Cyclohexyloxy, Difluor-methoxy, Trifluormethoxy, Difluorchlormethoxy, Trifluorethoxy,

15

Methylamino, Ethylamino, n- oder i-Propylamino, n-, i-, s- oder t-Butylamino, Dimethylamino, Diethylamino, Trifluorethylamino, Cyclohexylmethylamino, 2-Cyanoethylamino, Allylamino, 1-Cyclopropylethylamino, Cyclopropylamino, Cyclobutylamino, Cyclopentylamino, Cyclohexylamino, 1-Methylethylidenamino,

20

für jeweils gegebenenfalls einfach oder zweifach, gleichartig oder verschieden durch Fluor, Chlor und/oder Methyl substituiertes Cyclopropyl, Cyclobutyl, Cyclopentyl, Cyclohexyl, Pyrrolidinyl, Piperidinyl, Morpholinyl, Thiamorpholinyl, Piperazinyl oder

25

für gegebenenfalls substituiertes Pyridylmethyloxy oder Thiazolylmethoxy,

oder

 R^1

steht besonders bevorzugt für (2,2-Dichlorcyclopropyl)methyl, (2-Furyl)methyl, (2-Tetrahydrofuryl)methyl, (2-Tetrahydropyranyl)methyl, 1,3-Dioxo-

10

15

20

lan-2-ylmethyl, 1-Cyclopropylethyl, Benzyloxy, 2,4-Dichlorbenzyloxy, 2,6-Dichlorbenzyloxy, 2-Chlorbenzyloxy, 2-Fluorcyclopropyl, dropyranyloxy, 2-Thienylmethyl, 2-Trifluormethylcyclohexyl, 3-(Dimethylamino)-propyl, 3,5-bis-Trifluormethylcyclohexyl, 3,5-Dichlorbenzyloxy, 3-Aminopropyl, 3-Chlorbenzyloxy, 3-Trifluormethylbenzyloxy, 3-Trifluormethylcyclohexyl, 4-Trifluormethyl-cyclohexyl, 4-Chlorbenzyloxy, 4-Trifluormethylbenzyloxy, -C(CH₃)₂-CF₃,Fluorbenzyloxy, -C(CH₃)₂-CH₂-COCH₃, -CH(CH₂OH)-COOCH₃, -CH(CH₃)-CH(O-CH₃)₂, -CH(CH₃)-CH=CH₂, -CH(CH₃)-CH₂-CH(CH₃)₂, -CH(CH₃)-CH₂-O-CH₃, -CH(CH₃)-CH₂-OH, -CH(CH₃)-COOCH₃, -CH(CH₃)-COO-t-butyl, -CH₂-C(CH₃)=CH₂, -CH₂-CH(OCH₃)₂, -CH₂-CH₂-CF₃, -CH₂-CH₂-Cl, -CH₂-CH₂-CN₁ -CH₂-CH₂-N(CH₃)₂, -CH₂-CH₂-N(CH₃)₂, -CH₂-CH₂-NH₂, -CH₂-CH₂, -CH₂-CN, -CH₂-COOC₂H₅, -CH₂-COOCH₃, i-Butoxy, -NH-CH₂-CF₂-CHF₂, -NH-CH₂-CF₃, -NH-CH₂-CH(CH₃)₂, Ethoxy, i-Propoxy, t-Butoxy oder -O-CH(CH₃)-CH₂-CH₃,

wobei die zuvor genannten Thiazolyl- und Pyridyl-Reste im Falle von Thiazolyl einfach oder zweifach und im Falle von Pyridyl einfach bis dreifach, jeweils gleichartig oder verschieden substituiert sein können durch Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, n- oder i-Propyl, n-, i-, s- oder t-Butyl, Methoxy, Ethoxy, n- oder i-Propoxy, n-, i-, s- oder t-Butoxy, Methylthio, Ethylthio, n- oder i-Propylthio, Difluormethoxy, Trifluormethoxy, Difluorchlormethoxy, Trifluorethoxy, Difluormethylthio, Difluorchlormethylthio, Dichlorfluormethylthio, Trifluormethylthio und/oder Phenyl,

25

und wobei die zuvor genannten Benzyloxy-Reste im Phenylteil einfach bis dreifach, gleichartig oder verschieden substituiert sein können durch

30

Fluor, Chlor, Brom, Cyano, Nitro, Amino, Hydroxy, Formyl, Carboxy, Carbamoyl, Thiocarbamoyl, Methyl, Ethyl, n- oder i-Propyl, n-, i-, s- oder t-Butyl, Methoxy, Ethoxy, n- oder i-Propoxy, Methylthio, Ethylthio, n- oder i-Propyl-

thio, Methylsulfinyl, Ethylsulfinyl, Methylsulfonyl oder Ethylsulfonyl, Trifluormethyl, Trifluorethyl, Difluormethoxy, Trifluormethoxy, Difluormethylthio, Difluorchlormethylthio, Trifluormethylsulfinyl, Trifluormethylsulfonyl, Methylamino, Ethylamino, n- oder i-Propylamino, Dimethylamino, Diethylamino, Acetyl, Propionyl, Acetyloxy, Methoxycarbonyl, Ethoxycarbonyl, Methylsulfonyloxy, Ethylsulfonyloxy, Hydroximinomethyl, Hydroximinoethyl, Methoximinomethyl, Ethoximinomethyl, Ethoximinoethyl, Cyclopropyl, Cyclobutyl, Cyclopentyl oder Cyclohexyl,

10

5

in 2,3-Position verknüpftes 1,3-Propandiyl, Methylendioxy (-O-CH₂-O-) oder 1,2-Ethylendioxy (-O-CH₂-CH₂-O-), wobei diese Reste einfach oder mehrfach, gleichartig oder verschieden substituiert sein können durch Fluor, Chlor, Methyl, Ethyl, n-Propyl, i-Propyl und/oder Trifluormethyl.

15

R² steht besonders bevorzugt für Wasserstoff, Methyl, Ethyl, n- oder i-Propyl, n-, i-, s- oder t-Butyl, Methoxymethyl, 2-Methoxy-ethyl, Methylthiomethyl, 2-Methylthio-ethyl, Hydroximinomethyl, Methoximinomethyl, Acetylmethyl, 2-Hydroxyimino-propyl, 2-Methoxyimino-propyl, Allyl, Propargyl, 2,2,2-Trifluorethyl, 1-(1,1,1-Trifluormethyl)ethyl, Cyclopropylmethyl, Cyclobutylmethyl, Cyclopentylmethyl oder Cyclohexylmethyl.

20

25

R¹ und R² stehen besonders bevorzugt gemeinsam mit dem Stickstoffatom, an welches sie gebunden sind, für 1-Pyrrolinyl, 3-Pyrrolinyl, Pyrrolidinyl, Dihydropyridinyl, Piperidinyl, Pyrazolinyl, Pyrazolidinyl, Imidazolinyl, Imidazolidinyl, 1,2-Diazinan-yl, 1,3-Diazinan-yl, Piperazinyl, Oxazolinyl, Oxazolidinyl, Isoxazolyl, Isoxazolidinyl, Tetrahydropyridazinyl, Dihydrooxazinyl, Morpholinyl, Thiazolinyl, Thiazolidinyl oder Thiomorpholinyl, wobei die genannten Heterocyclen substituiert sein können durch

Fluor, Chlor, Brom, Cyano, Nitro, Amino, Hydroxy, Formyl, Carboxy, Carbamoyl, Thiocarbamoyl, Methyl, Ethyl, n- oder i-Propyl, n-, i-, s- oder . t-Butyl, Methoxy, Ethoxy, n- oder i-Propoxy, Methylthio, Ethylthio, n- oder i-Propylthio, Methylsulfinyl, Ethylsulfinyl, Methylsulfonyl oder Ethylsulfonyl, Trifluormethyl, Trifluorethyl, Difluormethoxy, Trifluormethoxy, Difluormethylthio, Difluorchlor-Trifluorethoxy, Difluorchlormethoxy, methylthio, Trifluormethylthio, Trifluormethylsulfinyl, Trifluormethylsulfonyl, Methylamino, Ethylamino, n- oder i-Propylamino, Dimethylamino, Diethylamino, Acetyl, Propionyl, Acetyloxa, Methoxycarbonyl, Ethoxycarbonyl, Methylsulfonyloxy, Ethylsulfonyloxy, Hydroximinomethyl, Hydroximinoethyl, Methoximinomethyl, Ethoximinomethyl, Methoximinoethyl, Ethoximinoethyl, Cyclopropyl, Cyclobutyl, Cyclopentyl, Cyclohexyl, durch einen annelierten Phenylring oder durch eine Methandiyl- oder Ethandiyl-Brücke,

15

20

10

5

oder

R¹ und R² stehen besonders bevorzugt gemeinsam für eine Gruppierung der Formel

$$A-1$$
,
 $A-2$

A-3

A-4

 $A-3$
 $A-4$

In diesen Gruppierungen ist die mit dem Stickstoffatom verbundene Stelle jeweils durch * bezeichnet.

R³ steht besonders bevorzugt für Phenyl, das einfach bis dreifach, gleichartig oder verschieden substituiert sein kann durch

15 Fluor, Chlor, Brom, Cyano, Nitro, Formyl, Methyl, Ethyl, n- oder i-Propyl, n-, i-, s- oder t-Butyl, Allyl, Propargyl, Methoxy, Ethoxy, n- oder i-Propoxy, Methylthio, Ethylthio, n- oder i-Propylthio, Methylsulfinyl, Ethylsulfinyl, Methylsulfonyl, Ethylsulfonyl, Allyloxy, Propargyloxy, Trifluormethyl, Trifluorethyl, Difluormethoxy, Trifluormethoxy, Difluorchlormethoxy,

20

25

30

Trifluorethoxy, Difluormethylthio, Difluorchlormethylthio, Trifluormethylthio, Trifluormethylsulfinyl, Trifluormethylsulfonyl, Trichlorethinyloxy, Trifluorethinyloxy, Chlorallyloxy, Iodpropargyloxy, Methylamino, Ethylamino, n- oder i-Propylamino, Dimethylamino, Diethylamino, Acetyl, Propionyl, Acetyloxy, Methoxycarbonyl, Ethoxycarbonyl, Hydroximinomethyl, Hydroximinoethyl, Methoximinomethyl, Ethoximinomethyl, Methoximinoethyl, Cyclopropyl, Cyclobutyl, Cyclopentyl oder Cyclohexyl,

in 2,3-Position verknüpftes 1,3-Propandiyl, Methylendioxy (-O-CH₂-O-) oder 1,2-Ethylendioxy (-O-CH₂-CH₂-O-), wobei diese Reste einfach oder mehrfach, gleichartig oder verschieden substituiert sein können durch Fluor, Chlor, Methyl, Ethyl, n-Propyl, i-Propyl und/oder Trifluormethyl.

15 X¹ steht besonders bevorzugt für Wasserstoff, Fluor oder Chlor.

x² steht besonders bevorzugt für Cyano, Fluor, Chlor, Brom, Iod, Formyl, Trifluormethyl, Methoxycarbonyl, Methylcarbonyl, Hydroximinomethyl, Methoximinomethyl, Thiocarbamoyl, Nitro, Methyl, Ethyl oder Cyclopropyl.

R³ steht ganz besonders bevorzugt für 2,4-, 2,5- oder 2,6-disubstituiertes Phenyl, oder für 2-substituiertes Phenyl oder für 2,4,6-trisubstituiertes Phenyl.

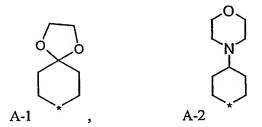
Eine ganz besonders bevorzugte Gruppe sind Verbindungen der Formel (I), in welcher

R¹ für Amino, Hydroxy, Methyl, Ethyl, n-Propyl, i-Propyl, n-Butyl, i-Butyl, s-Butyl, t-Butyl, 1,2-Dimethyl-propyl, 1,2,2-Trimethylpropyl, 2,2-Dimethylpropyl, Trifluormethyl, 2,2,2-Trifluormethyl, 2,2-Difluorethyl, 2,2,2-Trifluor-1-methyl-ethyl, 3,3,3-Trifluor-propyl, 2,2,2-Trifluor-1,1-dimethyl-ethyl, 3-Methyl-butyl, Allyl, 2-Methyl-prop-2-enyl, 2-Methoxyethyl, 2,2-Dimethoxy-

ethyl, Cyclopropyl, Cyclopentyl, Cyclohexyl, 2-Fluorcyclopropyl, 2-Trifluormethyl-cyclohexyl, 3-Trifluormethyl-cyclohexyl, 4-Trifluormethyl-cyclohexyl, 3,5-Di(trifluormethyl)-cyclohexyl, Cyclopropyl-methyl, Dichlor-cyclopropyl-methyl, 1-Cyclohexyl-ethyl, 2-Furyl-methyl, 2-Tetrahydrofuryl-methyl, 2-Thienyl-methyl, 1,3-Dioxolan-2-yl-methyl, Propargyl, Methoxycar-bonylmethyl, Ethoxycarbonylmethyl, 2-Amino-ethyl, 3-Amino-propyl, 2-Di-methylamino-ethyl, Cyanomethyl, 2-Cyano-ethyl, 2-Vinyloxy-ethyl, Pyrrolidinyl, Piperidinyl, Morpholinyl, Thiomorpholinyl oder Piperazinyl steht,

10 R² für Wasserstoff, Methyl, Ethyl, n- oder i-Propyl, n-, i-, s- oder t-Butyl, Allyl, Propargyl, 2,2,2-Trifluorethyl, 1-(1,1,1-Trifluormethyl)ethyl, Cyclopropylmethyl, Cyclobutylmethyl, Cyclopentylmethyl, Cyclohexylmethyl oder Cyclopropyl steht oder

15 R¹ und R² gemeinsam mit dem Stickstoffatom, an das sie gebunden sind, für jeweils gegebenenfalls einfach oder zweifach, gleichartig oder verschieden durch Fluor, Chlor, Brom, Cyano, Hydroxy, Methyl, Ethyl, Trifluormethyl, Methylcarbonyl, Methylcarbonylamino oder Methoxycarbonyl substituiertes Pyrrolidinyl, Piperidinyl, Morpholinyl, Thiomorpholinyl, Piperazinyl, 5-20 Methyl-3,6-dihydro-1(2H)-pyridinyl, 5-Ethyl-3,6-dihydro-1-(2H)-pyridinyl oder Tetrahydro-1-(2H)-pyridazinyl stehen oder für eine Gruppierung der Formel



A-3

$$A-3$$
 $A-4$
 $A-4$
 $A-4$
 $A-4$
 $A-5$
 $A-6$
 $A-6$
 $A-6$
 $A-7$
 $A-$

stehen,

A-13

für einfach bis dreifach in 2-, 4- und/oder 6-Position durch Fluor und/oder \mathbb{R}^3 Chlor substituiertes Phenyl steht,

oder

10

5

oder

R³ für 2-Trifluormethylphenyl, 2-Chlor-5-nitro-phenyl oder 2-Chlor-4-methoxy-phenyl steht,

5

- X1 für Wasserstoff oder Chlor steht und
- x² für Fluor, Chlor, Brom, Iod, Cyano, Nitro, Methyl, Cyclopropyl, Formyl,
 Thiocarbamoyl oder Methoximinomethyl steht.

10

15

20

25

Die zuvor genannten Reste-Definitionen können untereinander in beliebiger Weise kombiniert werden. Außerdem können auch einzelne Bedeutungen entfallen.

Bevorzugte erfindungsgemäße Verbindungen sind auch Additionsprodukte aus Säuren und denjenigen Pyrazolopyrimidinen der Formel (I), in denen

R¹ für Amino steht und

R², R³, X¹ und X² diejenigen Bedeutungen haben, die für diese Reste als bevorzugt genannt wurden.

Zu den Säuren, die addiert werden können, gehören vorzugsweise Halogenwasserstoffsäuren, wie z.B. die Chlorwasserstoffsäure und die Bromwasserstoffsäure, insbesondere die Chlorwasserstoffsäure, ferner Phosphorsäure, Salpetersäure, monound bifunktionelle Carbonsäuren und Hydroxycarbonsäuren, wie z.B. Essigsäure, Maleinsäure, Bernsteinsäure, Fumarsäure, Weinsäure, Zitronensäure, Salicylsäure, Sorbinsäure und Milchsäure, sowie Sulfonsäuren, wie z.B. p-Toluolsulfonsäure, 1,5-Naphthalindisulfonsäure, Saccharin und Thiosaccharin.

Die oben aufgeführten allgemein oder in Vorzugsbereichen angegebenen Restedefinitionen gelten sowohl für die Endprodukte der Formel (I) als auch entsprechend für die jeweils zur Herstellung benötigten Ausgangsstoffe bzw. Zwischenprodukte.

Verwendet man 3-Cyano-5,7-dichlor-6-(2-chlor-phenyl)-pyrazolo[1,5-a]-pyrimidin und Methyl-ethyl-amin als Ausgangsstoffe, so kann der Verlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens (a) durch das folgende Formelschema veranschaulicht werden.

3-Cyano-5-chlor-6-(2-chlor-4-fluor-phenyl)-7-(1,2,2-trimethyl-10 Verwendet man Ausgangsstoff und Di-isobutylpropylamino)-pyrazolo[1,5a]pyrimidin als Verlauf der des aluminiumhydrid als Reaktionskomponente, kann Verfahrens durch das folgende Formelschema erfindungsgemäßen (b) veranschaulicht werden.

10

Verwendet man 3-Formyl-5-chlor-6-(2-chlor-4-fluor-phenyl)-7-(1,2,2-trimethyl-propylamino)-pyrazolo-[1,5a]pyrimidin und Methoxyamin-hydrochlorid als Ausgangsstoffe, so kann der Verlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens (c) durch das folgende Formelschema veranschaulicht werden.

Die zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (a) als Ausgangsstoffe benötigten Halogenpyrazolopyrimidine sind durch die Formel (II) allgemein definiert. In dieser Formel (II) haben R^3 und X^1 vorzugsweise diejenigen Bedeutungen, die bereits im Zusammenhang mit der Beschreibung der erfindungsgemäßen Verbindungen der Formel (I) für diese Reste als bevorzugt genannt wurden. Y^1 steht vorzugsweise für Fluor, Chlor oder Brom, besonders bevorzugt für Fluor oder Chlor.

15 X³ steht vorzugsweise für Cyano, Fluor, Chlor, Brom, Iod, Nitro, Halogenalkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen und 1 bis 9 Fluor-, Chlor- und/oder Bromatomen, Alkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen, Cycloalkyl mit 3 bis 6 Kohlenstoffatomen, Thiocarbamoyl, Alkoxycarbonyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen im Alkoxyteil oder Alkylcarbonyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen im Alkylteil.

- X³ steht besonders bevorzugt für Cyano, Fluor, Chlor, Brom, Iod, Trifluormethyl, Methoxycarbonyl, Methylcarbonyl, Thiocarbamoyl, Nitro, Methyl, Ethyl oder Cyclopropyl.
- 5 X³ steht ganz besonders bevorzugt für Fluor, Chlor, Brom, Iod, Cyano, Nitro, Methyl, Cyclopropyl oder Thiocarbamoyl.

Die Halogenpyrazolopyrimidine der Formel (II) sind neu. Auch diese Stoffe eignen sich zur Bekämpfung von Schädlingen, insbesondere zur Bekämpfung von unerwünschten Mikroorganismen.

Die Halogen-pyrazolopyrimidine der Formel (II) lassen sich herstellen,

indem man

15

10

d) Hydroxy-pyrazolopyrimidine der Formel

$$R^3$$
 N
 N
 X^3
 (V)

in welcher

20

R³ und X³ die oben angegebenen Bedeutungen haben,

mit Halogenierungsmitteln, gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels umsetzt,

25

oder

e) Dihydroxy-pyrazolopyrimidine der Formel

in welcher

5

R³ und X³ die oben angegebenen Bedeutungen haben,

mit Halogenierungsmitteln, gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels umsetzt.

10

15

25

Die zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (d) als Ausgangsstoffe benötigten Hydroxy-pyrazolopyrimidine sind durch die Formel (V) allgemein definiert. In dieser Formel haben \mathbb{R}^3 und \mathbb{X}^3 vorzugsweise diejenigen Bedeutungen, die bereits im Zusammenhang mit der Beschreibung der erfindungsgemäßen Verbindungen der Formeln (I) und (II) für diese Reste als bevorzugt genannt wurden.

Auch die Hydroxy-pyrazolopyrimidine der Formel (V) sind bisher noch nicht bekannt. Sie lassen sich herstellen, indem man

20 f) Acrylsäureester der Formel

$$R^3$$
 (VII),

in welcher

R³ die oben angegebene Bedeutung hat,

R⁵ für Alkyl steht und

Y² für Alkoxy oder Dialkylamino steht,

mit Aminopyrazolen der Formel

in welcher

10

5

X3 die oben angegebene Bedeutung hat,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart einer starken Base umsetzt.

15

20

Die bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (f) als Ausgangsstoffe benötigten Acrylsäureester sind durch die Formel (VII) allgemein definiert. In dieser Formel hat R³ vorzugsweise diejenigen Bedeutungen, die bereits im Zusammenhang mit der Beschreibung der erfindungsgemäßen Stoffe der Formel (I) für diesen Rest als bevorzugt genannt wurden. R⁵ steht vorzugsweise für Alkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen, besonders bevorzugt für Methyl oder Ethyl. Y² steht vorzugsweise für Alkoxy mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen oder für Dialkylamino mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen in jeder Alkylgruppe. Besonders bevorzugt steht Y² für Methoxy, Ethoxy oder für Dimethylamino.

25

Die Acrylsäureester der Formel (VII) sind bekannt oder lassen sich nach bekannten Methoden herstellen (vgl. EP-A 0 165 448).

Die bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (f) als Reaktionskomponenten benötigten Aminopyrazole sind durch die Formel (VIII) allgemein definiert. In dieser Formel hat X³ vorzugsweise diejenigen Bedeutungen, die bereits im Zusammenhang mit der Beschreibung der erfindungsgemäßen Stoffe der Formel (II) für diesen Substituenten als bevorzugt genannt wurden.

Die Aminopyrazole der Formel (VIII) sind bekannt oder lassen sich nach bekannten Methoden herstellen (vgl. Tetrahedron Lett. 21, 2029-2031 (1967); Liebigs Ann. Chem. 707, 141-146 (1967), Monatsh. Chem. 1998, 1329 (12), 1313-1318) und J. Med. Chem. 25 (1982), 239 ff).

Die bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (e) als Ausgangsstoffe benötigten Dihydroxy-pyrazolo-pyrimidine sind durch die Formel (VI) allgemein definiert. In dieser Formel haben R³ und X³ vorzugsweise diejenigen Bedeutungen, die bereits im Zusammenhang mit der Beschreibung der erfindungsgemäßen Stoffe der Formeln (I) und (II) für diese Reste als bevorzugt genannt wurden.

Auch die Dihydroxy-pyrazolopyrimidine der Formel (VI) sind bisher noch nicht bekannt. Sie lassen sich herstellen, indem man

20

5

10

15

g) Malonester der Formel

$$R^3$$
 COOR⁶ (IX),

in welcher

25

- R³ die oben angegebenen Bedeutung hat und
- R⁶ für Alkyl steht,

5 . .

10

15

20

25

mit Aminopyrazolen der Formel

in welcher

X³ die oben angegebene Bedeutung hat,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart einer starken Base umsetzt.

Die bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (g) als Ausgangsstoffe benötigten Malonester sind durch die Formel (IX) allgemein definiert. In dieser Formel hat R³ vorzugsweise diejenigen Bedeutungen, die bereits im Zusammenhang mit der Beschreibung der erfindungsgemäßen Stoffe der Formel (I) für diesen Rest als bevorzugt genannt wurden. R⁶ steht vorzugsweise für Alkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen, besonders bevorzugt für Methyl oder Ethyl.

Die Malonester der Formel (IX) sind bekannt oder lassen sich nach bekannten Methoden herstellen (vgl. US-A 6 156 925).

Als Verdünnungsmittel kommen bei der Durchführung der erfindungsgemäßen Verfahren (f) und (g) alle üblichen, inerten organischen Solventien in Betracht. Vorzugsweise verwendbar sind aliphatische, alicyclische oder aromatische Kohlenwasserstoffe, wie Petrolether, Hexan, Heptan, Cyclohexan, Methylcyclohexan, Benzol, Toluol, Xylol oder Decalin; halogenierte Kohlenwasserstoffe, wie Chlorbenzol, Dichlorbenzol, Di

ethan oder Anisol; Nitrile, wie Acetonitril, Propionitril, n- oder i-Butyronitril oder Benzonitril; Amide, wie N,N-Dimethylformamid, N,N-Dimethylacetamid, N-Methylformanilid, N-Methylpyrrolidon oder Hexamethylphosphorsäuretriamid; Ester wie Essigsäuremethylester oder Essigsäureethylester; Sulfoxide, wie Dimethylsulfoxid; Sulfone, wie Sulfolan; Alkohole, wie Methanol, Ethanol, n- oder i-Propanol, n-, i-, sek- oder tert-Butanol, Ethandiol, Propan-1,2-diol, Ethoxyethanol, Methoxyethanol, Diethylenglykolmonomethylether, Diethylenglykolmonoethylether; Amine, wie Tri-n-butylamin oder Carbonsäuren, wie Essigsäure.

Als starke Basen kommen bei der Durchführung der erfindungsgemäßen Verfahren (f) und (g) vorzugsweise Erdalkalimetall- oder Alkalimetall-hydride oder -alkoholate sowie Alkalimetallamide in Frage. Beispielhaft genannt seien Natriumhydrid, Natriumamid, Natrium-methylat, Natrium-ethylat und Kalium-tert.-butylat.

Bei der Durchführung der erfindungsgemäßen Verfahren (f) und (g) sowie auch bei der Durchführung der anderen erfindungsgemäßen Verfahren arbeitet man im Allgemeinen unter Atmosphärendruck. Es ist aber auch möglich, unter erhöhtem Druck oder, -sofern keine leicht flüchtigen Reaktionskomponenten enthalten sind-, unter vermindertem Druck zu arbeiten.

20

25

30

. 15

5

Die Reaktionstemperaturen können bei der Durchführung der erfindungsgemäßen Verfahren (f) und (g) jeweils innerhalb eines größeren Bereiches variiert werden. Bei Abwesenheit von Basen arbeitet man im Allgemeinen bei Temperaturen zwischen 100°C und 250°C, vorzugsweise zwischen 120°C und 200°C. Bei Anwesenheit von Basen arbeitet man im Allgemeinen bei Temperaturen zwischen 20°C und 120°C, vorzugsweise zwischen 20°C und 80°C.

Bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (f) setzt man auf 1 Mol an Acrylsäureester der Formel (VII) im Allgemeinen 1 bis 15 Mol, vorzugsweise 1 bis 8 Mol an Aminopyrazol der Formel (VIII) ein. Die Aufarbeitung erfolgt nach üblichen Methoden.

Bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (g) setzt man auf 1 Mol an Malonester der Formel (IX) im Allgemeinen 1 bis 15 Mol, vorzugsweise 1 bis 8 Mol an Aminopyrazol der Formel (VIII) ein. Die Aufarbeitung erfolgt nach üblichen Methoden.

Als Halogenierungsmittel kommen bei der Durchführung der erfindungsgemäßen Verfahren (d) und (e) jeweils alle üblichen Reagenzien in Betracht, die für einen Austausch von an Kohlenstoff gebundene Hydroxygruppen gegen Halogen geeignet sind. Vorzugsweise verwendbar sind Phosphortrichlorid, Phosphortribromid, Phosphorpentachlorid, Phosphoroxychlorid, Phospen, Thionylchlorid, Thionylbromid oder deren Gemische. Die entsprechenden Fluor-Verbindungen der Formel (II) lassen sich aus den Chlor- oder Brom-Verbindungen durch Umsetzung mit Kaliumfluorid herstellen.

15

20

25

30

10

5

Als Verdünnungsmittel kommen bei der Durchführung der erfindungsgemäßen Verfahren (d) und (e) jeweils alle für derartige Halogenierungen üblichen organischen Solventien in Frage. Vorzugsweise verwendbar sind aliphatische, alicyclische oder aromatische Kohlenwasserstoffe, wie Petrolether, Hexan, Heptan, Cyclohexan, Methylcyclohexan, Benzol, Toluol, Xylol oder Decalin; halogenierte Kohlenwasserstoffe, wie Chlorbenzol, Dichlorbenzol, Dichlormethan, Chloroform, Tetrachlormethan, Dichlorethan oder Trichlorethan.

Als Verdünnungsmittel kann aber auch das Halogenierungsmittel selbst oder ein Gemisch aus Halogenierungsmittel und einem der genannten Verdünnungsmittel dienen.

Die Reaktionstemperaturen können bei der Durchführung der erfindungsgemäßen Verfahren (d) und (e) jeweils innerhalb eines größeren Bereiches variiert werden. Im Allgemeinen arbeitet man bei Temperaturen zwischen 20°C und 150°C, vorzugsweise zwischen 40°C und 120°C.

10

25

Bei der Durchführung der erfindungsgemäßen Verfahrens (d) und (e) setzt man auf 1 Mol an Hydroxypyrazolopyrimidin der Formel (V) bzw. an Dihydroxy-pyrazolopyrimidin der Formel (VI) jeweils einen Überschuß an Halogenierungsmittel ein. Die Aufarbeitung erfolgt jeweils nach üblichen Methoden.

Die weiterhin zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (a) als Ausgangsstoffe benötigten Amine sind durch die Formel (III) allgemein definiert. In dieser Formel haben R^1 und R^2 vorzugsweise diejenigen Bedeutungen, die bereits im Zusammenhang mit der Beschreibung der erfindungsgemäßen Verbindungen der Formel (I) für R^1 und R^2 als bevorzugt angegeben wurden.

Die Amine der Formel (III) sind teilweise bekannt.

15 Neu sind Amine der Formel

in welcher

Die Amine der Formel (IIIa) lassen sich herstellen, indem man

h) in einer ersten Stufe N-Methoxycarbaminsäure-ethylester der Formel

$$\begin{array}{c} O \\ \parallel \\ C \longrightarrow OC_2H_5 \\ OCH_3 \end{array} \hspace{0.5cm} (X)$$

mit Halogenverbindungen der Formel

 $R^7 - X^4$ (XI)

5

in welcher

R⁷ die oben angegebenen Bedeutungen hat und

10

X⁴ für Brom oder Iod steht,

in Gegenwart einer Base und in Gegenwart eines Verdünnungsmittels umsetzt und die entstehenden Carbamate der Formel

$$R^{7}-N = \begin{array}{c} O \\ C - OC_{2}H_{5} \\ OCH_{3} \end{array}$$
 (XII),

15

in welcher

R⁷ die oben angegebenen Bedeutungen hat,

20

in einer zweiten Stufe mit Kaliumhydroxid in Gegenwart von Ethanol und Wasser umsetzt.

Neu sind auch Amine der Formel

WO 2004/000844 PCT/EP2003/005159

- 32 -

$$HN \stackrel{\mathsf{OR}^7}{\underset{\mathsf{CH}_3}{\longleftarrow}} (IIIb)$$

in welcher

R⁷ die oben angegebenen Bedeutungen hat.

Die Amine der Formel (IIIb) lassen sich herstellen, indem man

i) in einer ersten Stufe N-Hydroxy-N-methyl-carbaminsäure-ethylester der Formel

$$CH_{3}-N OH (XIII)$$

10

5

mit Halogenverbindungen der Formel

$$R^7$$
— X^4 (XI),

15

in welcher

R⁷ und X⁴ die oben angegebenen Bedeutungen haben,

in Gegenwart einer Base und in Gegenwart eines Verdünnungsmittels umsetzt 20 und die entstehenden Carbamate der Formel

$$CH_{3}-N$$

$$CR^{7}$$

$$CXIV)$$

in welcher

R⁷ die oben angegebenen Bedeutungen hat,

in einer zweiten Stufe mit Kaliumhydroxid in Gegenwart von Ethanol und Wasser umsetzt.

Neu sind auch Trifluorisopropylamine der Formel

$$CF_3$$
— CH — NH — R^8 (IIIc)

in welcher

R⁸ für Methyl, Ethyl oder Propyl steht.

Die Trifluorisopropylamine der Formel (IIIc) lassen sich herstellen, indem man

j) in einer ersten Stufe N-Trifluorisopropyl-carbaminsäure-ethylester der Formel

$$CF_3$$
— CH — NH — C — OC_2H_5 (XV)

mit Halogenverbindungen der Formel

20

15

$$R^8 X^4$$
 (XVI)

in welcher

25 R⁸ und X⁴ die oben angegebenen Bedeutungen haben,

in Gegenwart einer Base und in Gegenwart eines Verdünnungsmittels umsetzt und die entstehenden Carbamate der Formel

$$\begin{array}{c} O \\ II \\ C-OC_2H_5 \\ CH_3 \\ R^8 \end{array} \tag{XVII),}$$

in welcher

R8 die oben angegebenen Bedeutungen hat,

in einer zweiten Stufe mit Kaliumhydroxid in Gegenwart von Ethanol und
Wasser umsetzt.

Neu ist schließlich auch das 3-Trifluor-methyl-3-amino-propen der Formel

$$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{C} \begin{array}{c} \begin{array}{c} \\ \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \\ \end{array} \end{array} \tag{III-4}$$

15

Das 3-Trifluormethyl-3-amino-propen der Formel (III-4) lässt sich herstellen, indem man

k) das Carbamat der Formel

20

$$CH_{2}-CH-CH-NH-C-O-CH_{2}$$

$$CF_{3}$$
(XVIII)

mit wässriger Salzsäure umsetzt.

WO 2004/000844 PCT/EP2003/005159

Die bei der Durchführung der Verfahren (h)-(j) als Ausgangsstoffe benötigten Verbindungen der Formeln (X), (XI), (XIII), (XV), (XVI) und (XVIII) sind bekannt oder lassen sich nach bekannten Methoden herstellen.

Bei der Durchführung der ersten Stufe der erfindungsgemäßen Verfahren (h), (i) und (j) kommen jeweils alle für derartige Umsetzungen üblichen anorganischen und organischen Säureakzeptoren in Frage.

Vorzugsweise verwendbar sind Erdalkalimetall- oder Alkalimetallhydride, -hydroxide, -amide, -alkoholate, -acetate, -carbonate oder -hydrogencarbonate, wie beispielsweise Natriumhydrid, Natriumamid, Natrium-methylat, Natrium-ethylat, Kalium-tert.-butylat, Natriumhydroxid, Kaliumhydroxid, Natriumacetat, Kaliumacetat, Calciumacetat, Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat, Kaliumhydrogencarbonat und Natriumhydrogencarbonat, und außerdem Ammonium-Verbindungen, wie Ammoniumhydroxid, Ammoniumacetat und Ammoniumcarbonat. Als organische Basen seien genannt: tertiäre Amine, wie Trimethylamin, Triethylamin, Tributylamin, N,N-Dimethylamin, N,N-Dimethylaminopyridin, Pyridin, N-Methylpiperidin, N-Methylmorpholin, N,N-Dimethylaminopyridin, Diazabicyclooctan (DABCO), Diazabicyclononen (DBN) oder Diazabicycloundecen (DBU).

20

25

30

10

15

Als Verdünnungsmittel kommen bei der Durchführung der ersten Stufe der Verfahren (h), (i) und (j) jeweils alle üblichen inerten organischen Solventien in Betracht. Vorzugsweise verwendbar sind Ether, wie Diethylether, Dioxan, Tetrahydrofuran, 1,2-Dimethoxyethan, 1,2-Diethoxyethan oder Anisol; Amide, wie N,N-Dimethylformamid, N,N-Dimethylacetamid, N-Methylformanilid oder N-Methylpyrrolidon; Sulfone, wie Sulfolan; Alkohole wie Methanol, Ethanol, Isopropanol, tert.Butanol, n-Butanol.

Die Reaktionstemperaturen können bei der Durchführung der ersten Stufe der Verfahren (h), (i) und (j) jeweils innerhalb eines größeren Bereiches variiert werden.

Im Allgemeinen arbeitet man bei Temperaturen zwischen 0°C und 150°C, vorzugsweise zwischen 10°C und 100°C.

Bei der Durchführung der ersten Stufe der Verfahren (h), (i) und (j) arbeitet man im allgemeinen jeweils unter Atmosphärendruck. Es ist jedoch auch möglich, unter erhöhtem Druck oder, sofern keine niedrig siedenden Komponenten an der Umsetzung beteiligt sind, unter vermindertem Druck zu arbeiten.

Bei der Durchführung der ersten Stufe der Verfahren (h), (i) und (j) setzt man

10

25

30

5

- auf 1 mol an N-Methoxy-carbaminsäure-ethylester der Formel (X) im Allgemeinen 0,5 bis 15 mol, vorzugsweise 1 bis 5 mol an Halogenverbindung der Formel (XI) ein, bzw.
- auf 1 mol an N-Hydroxy-N-methyl-carbaminsäure-ethylester der Formel (XIII)
 im Allgemeinen 0,5 bis 15 mol, vorzugsweise 1 bis 5 mol an Halogen-verbindung der Formel (XI) ein, bzw.
- auf 1 mol an N-Trifluorisopropyl-carbaminsäure-ethylester der Formel (XV) im
 Allgemeinen 0,5 bis 15 mol, vorzugsweise 1 bis 5 mol an Halogenverbindung der Formel (XVI) ein.

Die Aufarbeitung erfolgt jeweils nach üblichen Methoden, beispielsweise durch Extraktion und anschließende Trocknung oder durch Fällung mit anschließender Filtration und Trocknung. Gegebenenfalls noch vorhandene Verunreinigungen können nach üblichen Methoden entfernt werden.

Die bei der Durchführung der ersten Stufe der Verfahren (h), (i) und (j) als Zwischenprodukte erhaltenen Verbindungen der Formeln (XII), (XIV) und (XVII) sind neu.

Auch bei der Durchführung der zweiten Stufe der Verfahren (h), (i) und (j) können die Reaktionstemperaturen jeweils innerhalb eines größeren Bereiches variiert werden. Im Allgemeinen arbeitet man bei Temperaturen zwischen 0°C und 100°C, vorzugsweise zwischen 10°C und 80°C.

5

Auch bei der Durchführung der zweiten Stufe der Verfahren (h), (i) und (j) arbeitet man im Allgemeinen jeweils unter Atmosphärendruck. Es ist jedoch wiederum möglich, jeweils auch unter erhöhtem Druck oder, sofern die zu isolierenden Produkte keine sehr niedrigen Siedepunkte aufweisen, unter vermindertem Druck zu arbeiten.

10

Bei der Durchführung der zweiten Stufe der Verfahren (h), (i) und (j) setzt man auf 1 mol an einer Verbindung der Formel (XII), (XIV) oder (XVII) jeweils bis zu 10 mol an Kaliumhydroxid ein. Die Aufarbeitung erfolgt nach üblichen Methoden. Dabei werden die Amine zweckmäßigerweise im Allgemeinen durch Hinzufügen von Säure, vorzugsweise wässriger Salzsäure, in Form ihrer Salze isoliert.

15

Bei der Durchführung des Verfahrens (k) können die Reaktionstemperaturen ebenfalls in einem größeren Bereich variiert werden. Im Allgemeinen arbeitet man bei Temperaturen zwischen 10°C und 150°C, vorzugsweise bei Rückflusstemperatur.

20

Im Allgemeinen arbeitet man bei der Durchführung des Verfahrens (k) unter Atmosphärendruck. Es ist aber auch möglich, unter erhöhtem Druck zu arbeiten.

25

Bei der Durchführung des Verfahrens (k) setzt man auf 1 mol an Carbamat der Formel (XVIII) einem Überschuss, vorzugsweise bis zu 10 mol an wässriger Salzsäure ein. Die Aufarbeitung erfolgt wiederum nach üblichen Methoden.

30

Als Verdünnungsmittel kommen bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (a) alle üblichen, inerten organischen Solventien in Betracht. Vorzugsweise verwendbar sind aliphatische, alicyclische oder aromatische Kohlenwasserstoffe, wie

15

20

25

30

Petrolether, Hexan, Heptan, Cyclohexan, Methylcyclohexan, Benzol, Toluol, Xylol oder Decalin; halogenierte Kohlenwasserstoffe, wie Chlorbenzol, Dichlorbenzol, Dichlormethan, Chloroform, Tetrachlormethan, Dichlorethan oder Trichlorethan; Ether, wie Diethylether, Diisopropylether, Methyl-t-butylether, Dioxan, Tetrahydrofuran, 1,2- Dimethoxyethan oder 1,2-Diethoxyethan; Amide, wie N,N-Dimethylformamid, N,N-Dimethylacetamid oder N-Methylpyrrolidon; Ester wie Essigsäuremethylester oder Essigsäureethylester; Sulfoxide, wie Dimethylsulfoxid; Sulfone, wie Sulfolan.

Als Katalysatoren kommen bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens alle für derartige Umsetzungen üblichen Reaktionsbeschleuniger in Frage. Vorzugsweise verwendbar sind Alkalimetallfluoride, wie Kaliumfluorid oder Caesiumfluorid.

Als Säureakzeptoren kommen bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (a) alle für derartige Umsetzungen üblichen Säurebindemittel in Frage. Vorzugsweise verwendbar sind Ammoniak sowie tertiäre Amine, wie Trimethylamin, Triethylamin, Tributylamin, N,N-Dimethylanilin, N,N-Dimethyl-benzylamin, Pyridin, N-Methylpiperidin, N-Methylmorpholin, N,N-Dimethylaminopyridin, Diazabicyclooctan (DABCO), Diazabicyclononen (DBN) oder Diazabicycloundecen (DBU).

Die Reaktionstemperaturen können bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (a) in einem größeren Bereich variiert werden. Im Allgemeinen arbeitet man bei Temperaturen zwischen 0°C und 150°C, vorzugsweise bei Temperaturen zwischen 0°C und 80°C.

Bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (a) setzt man auf 1 mol an Halogen-pyrazolo-pyrimidin der Formel (II) im Allgemeinen 0,5 bis 10 mol, vorzugsweise 0,8 bis 2 mol an Amin der Formel (III) ein. Die Aufarbeitung erfolgt nach üblichen Methoden.

WO 2004/000844

5

Die bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (b) als Ausgangsstoffe benötigten Pyrazolopyrimidine sind durch die Formel (Ia) allgemein definiert. In dieser Formel haben R¹, R², R³ und X¹ vorzugsweise diejenigen Bedeutungen, die bereits im Zusammenhang mit der Beschreibung der erfindungsgemäßen Stoffe der Formel (I) für diese Reste als bevorzugt genannt wurden.

Bei den Pyrazolopyrimidinen der Formel (Ia) handelt es sich um erfindungsgemäße Stoffe, die sich nach dem erfindungsgemäßen Verfahren (a) herstellen lassen.

- Als Verdünnungsmittel kommen bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (b) alle üblichen inerten, organischen Solventien in Frage. Vorzugsweise verwendbar sind aliphatische oder aromatische, gegebenenfalls halogenierte Kohlenwasserstoffe, wie Toluol, Dichlormethan, Chloroform oder Tetrachlorkohlenstoff.
- Die Reaktionstemperaturen können bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (b) innerhalb eines bestimmten Bereiches variiert werden. Im Allgemeinen arbeitet man bei Temperaturen zwischen -80°C und +20°C, vorzugsweise zwischen -60°C und +10°C.
- Im Allgemeinen arbeitet man bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (b) unter Atmosphärendruck. Es ist aber auch möglich, unter erhöhtem Druck zu arbeiten.

Bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (b) setzt man auf 1 mol an Pyrazolopyrimidin der Formel (Ia) im Allgemeinen eine äquivalente Menge oder auch einen Überschuss, vorzugsweise 1,1 bis 1,2 mol an Di-isobutyl-aluminium-hydrid ein und fügt anschließend einen Überschuss an wässriger Ammoniumchlorid-Lösung hinzu. Die Aufarbeitung erfolgt nach üblichen Methoden. Im Allgemeinen verfährt man in der Weise, dass man das Reaktionsgemisch ansäuert, die organische Phase abtrennt, die wässrige Phase mit einem mit Wasser wenig mischbaren

15

20

organischen Solvens extrahiert, die vereinigten organischen Phasen wäscht, trocknet und unter vermindertem Druck einengt.

- Die bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (c) als Ausgangsstoffe benötigten Pyrazolopyrimidine sind durch die Formel (Ib) allgemein definiert. In dieser Formel haben R¹, R², R³ und X¹ vorzugsweise diejenigen Bedeutungen, die bereits im Zusammenhang mit der Beschreibung der erfindungsgemäßen Stoffe der Formel (I) für diese Reste als bevorzugt genannt wurden.
- Bei den Pyrazolopyrimidinen der Formel (Ib) handelt es sich um erfindungsgemäße Stoffe, die sich nach dem erfindungsgemäßen Verfahren (b) herstellen lassen.
 - Die bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (c) als Reaktions-komponenten benötigten Amino-Verbindungen sind durch die Formel (IV) allgemein definiert. In dieser Formel steht R⁴ vorzugsweise für Wasserstoff oder Alkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen, besonders bevorzugt für Wasserstoff, Methyl oder Ethyl.
 - Als Reaktionskomponenten in Betracht kommen auch Säureadditions-Salze, vorzugsweise Chlorwasserstoff-Additions-Salze von Amino-Verbindungen der Formel (IV).
 - Sowohl die Amino-Verbindungen der Formel (IV) als auch deren Säureadditions-Salze sind bekannt oder lassen sich nach bekannten Methoden herstellen.
- Als Verdünnungsmittel kommen bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (c) alle üblichen inerten, organischen Solventien in Frage. Vorzugsweise verwendbar sind Alkohole, wie Methanol, Ethanol, n-Propanol oder Isopropanol.
- Als Katalysatoren kommen bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens

 (c) alle für derartige Umsetzungen üblichen Reaktionsbeschleuniger in Betracht.

 Vorzugsweise verwendbar sind saure oder basische Katalysatoren, wie z.B. der unter

10

15

der Bezeichnung Amberlyst A-21® im Handel befindliche, schwach basische Ionenaustaucher.

Die Reaktionstemperaturen können bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (c) innerhalb eines bestimmten Bereiches variiert werden. Im Allgemeinen arbeitet man bei Temperaturen zwischen 0°C und 80°C, vorzugsweise zwischen 10°C und 60°C.

Im Allgemeinen arbeitet man bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (c) unter Atmosphärendruck. Es ist aber auch möglich, unter erhöhtem Druck zu arbeiten.

> Bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (c) setzt man auf 1 mol an Pyrazolopyrimidin der Formel (Ib) im Allgemeinen eine äquivalente Menge oder einen Überschuss, vorzugsweise zwischen 1,1 und 1,5 mol an Amino-Verbindung der Formel (IV) oder eines Säureadditions-Salzes davon ein. Die Aufarbeitung erfolgt nach üblichen Methoden. Im Allgemeinen geht man so vor, dass man das Reaktionsgemisch gegebenenfalls filtriert, dann einengt und reinigt.

- Zur Herstellung von Säureadditions-Salzen von Pyrazolopyrimidinen der Formel (I) 20 kommen vorzugsweise diejenigen Säuren in Frage, die bereits im Zusammenhang mit der Beschreibung der erfindungsgemäßen Säureadditions-Salze als bevorzugte Säuren genannt wurden.
- Die Säureadditions-Salze der Verbindungen der Formel (I) können in einfacher 25 Weise nach üblichen Salzbildungsmethoden, z.B. durch Lösen einer Verbindung der Formel (I) in einem geeigneten inerten Lösungsmittel und Hinzufügen der Säure, z.B. Chlorwasserstoffsäure, erhalten werden und in bekannter Weise, z.B. durch Abfiltrieren, isoliert und gegebenenfalls durch Waschen mit einem inerten organischen Lösungsmittel gereinigt werden. 30

15

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe eignen sich bei guter Pflanzenverträglichkeit und günstiger Warmblütertoxizität zur Bekämpfung von tierischen Schädlingen, insbesondere Insekten, Spinnentieren und Nematoden, die in der Landwirtschaft, in Forsten, im Vorrats- und Materialschutz sowie auf dem Hygienesektor vorkommen. Sie können vorzugsweise als Pflanzenschutzmittel eingesetzt werden. Sie sind gegen normal sensible und resistente Arten sowie gegen alle oder einzelne Entwicklungsstadien wirksam. Zu den oben erwähnten Schädlingen gehören:

Aus der Ordnung der Isopoda z.B. Oniscus asellus, Armadillidium vulgare, Porcellio scaber.

Aus der Ordnung der Diplopoda z.B. Blaniulus guttulatus.

Aus der Ordnung der Chilopoda z.B. Geophilus carpophagus, Scutigera spp..

Aus der Ordnung der Symphyla z.B. Scutigerella immaculata.

Aus der Ordnung der Thysanura z.B. Lepisma saccharina.

20 Aus der Ordnung der Collembola z.B. Onychiurus armatus.

Aus der Ordnung der Orthoptera z.B. Acheta domesticus, Gryllotalpa spp., Locusta migratoria migratorioides, Melanoplus spp., Schistocerca gregaria.

Aus der Ordnung der Blattaria z.B. Blatta orientalis, Periplaneta americana, Leucophaea maderae, Blattella germanica.

Aus der Ordnung der Dermaptera z.B. Forficula auricularia.

30 Aus der Ordnung der Isoptera z.B. Reticulitermes spp..

WO 2004/000844 PCT/EP2003/005159

Aus der Ordnung der Phthiraptera z.B. Pediculus humanus corporis, Haematopinus spp., Linognathus spp., Trichodectes spp., Damalinia spp..

Aus der Ordnung der Thysanoptera z.B. Hercinothrips femoralis, Thrips tabaci, Thrips palmi, Frankliniella occidentalis.

5

20

25

30

Aus der Ordnung der Heteroptera z.B. Eurygaster spp., Dysdercus intermedius, Piesma quadrata, Cimex lectularius, Rhodnius prolixus, Triatoma spp.

Aus der Ordnung der Homoptera z.B. Aleurodes brassicae, Bemisia tabaci, Trialeurodes vaporariorum, Aphis gossypii, Brevicoryne brassicae, Cryptomyzus ribis, Aphis fabae, Aphis pomi, Eriosoma lanigerum, Hyalopterus arundinis, Phylloxera vastatrix, Pemphigus spp., Macrosiphum avenae, Myzus spp., Phorodon humuli, Rhopalosiphum padi, Empoasca spp., Euscelis bilobatus, Nephotettix cincticeps, Lecanium corni, Saissetia oleae, Laodelphax striatellus, Nilaparvata lugens, Aonidiella aurantii, Aspidiotus hederae, Pseudococcus spp., Psylla spp.

Aus der Ordnung der Lepidoptera z.B. Pectinophora gossypiella, Bupalus piniarius, Cheimatobia brumata, Lithocolletis blancardella, Hyponomeuta padella, Plutella xylostella, Malacosoma neustria, Euproctis chrysorrhoea, Lymantria spp., Bucculatrix thurberiella, Phyllocnistis citrella, Agrotis spp., Euxoa spp., Feltia spp., Earias insulana, Heliothis spp., Mamestra brassicae, Panolis flammea, Spodoptera spp., Trichoplusia ni, Carpocapsa pomonella, Pieris spp., Chilo spp., Pyrausta nubilalis, Ephestia kuehniella, Galleria mellonella, Tineola bisselliella, Tinea pellionella, Hofmannophila pseudospretella, Cacoecia podana, Capua reticulana, Choristoneura fumiferana, Clysia ambiguella, Homona magnanima, Tortrix viridana, Cnaphalocerus spp., Oulema oryzae.

Aus der Ordnung der Coleoptera z.B. Anobium punctatum, Rhizopertha dominica, Bruchidius obtectus, Acanthoscelides obtectus, Hylotrupes bajulus, Agelastica alni, Leptinotarsa decemlineata, Phaedon cochleariae, Diabrotica spp., Psylliodes

chrysocephala, Epilachna varivestis, Atomaria spp., Oryzaephilus surinamensis, Anthonomus spp., Sitophilus spp., Otiorrhynchus sulcatus, Cosmopolites sordidus, Ceuthorrhynchus assimilis, Hypera postica, Dermestes spp., Trogoderma spp., Anthrenus spp., Attagenus spp., Lyctus spp., Meligethes aeneus, Ptinus spp., Niptus hololeucus, Gibbium psylloides, Tribolium spp., Tenebrio molitor, Agriotes spp., Conoderus spp., Melolontha melolontha, Amphimallon solstitialis, Costelytra zealandica, Lissorhoptrus oryzophilus.

Aus der Ordnung der Hymenoptera z.B. Diprion spp., Hoplocampa spp., Lasius spp., Monomorium pharaonis, Vespa spp.

Aus der Ordnung der Diptera z.B. Aedes spp., Anopheles spp., Culex spp., Drosophila melanogaster, Musca spp., Fannia spp., Calliphora erythrocephala, Lucilia spp., Chrysomyia spp., Cuterebra spp., Gastrophilus spp., Hyppobosca spp., Stomoxys spp., Oestrus spp., Hypoderma spp., Tabanus spp., Tannia spp., Bibio hortulanus, Oscinella frit, Phorbia spp., Pegomyia hyoscyami, Ceratitis capitata, Dacus oleae, Tipula paludosa, Hylemyia spp., Liriomyza spp..

Aus der Ordnung der Siphonaptera z.B. Xenopsylla cheopis, Ceratophyllus spp..

20

25

30

5

10

15

Aus der Klasse der Arachnida z.B. Scorpio maurus, Latrodectus mactans, Acarus siro, Argas spp., Ornithodoros spp., Dermanyssus gallinae, Eriophyes ribis, Phyllocoptruta oleivora, Boophilus spp., Rhipicephalus spp., Amblyomma spp., Hyalomma spp., Ixodes spp., Psoroptes spp., Chorioptes spp., Sarcoptes spp., Tarsonemus spp., Bryobia praetiosa, Panonychus spp., Tetranychus spp., Hemitarsonemus spp., Brevipalpus spp..

Zu den pflanzenparasitären Nematoden gehören z.B. Pratylenchus spp., Radopholus similis, Ditylenchus dipsaci, Tylenchulus semipenetrans, Heterodera spp., Globodera spp., Meloidogyne spp., Aphelenchoides spp., Longidorus spp., Xiphinema spp., Trichodorus spp., Bursaphelenchus spp..

Die Wirkstoffe lassen sich mit besonders gutem Erfolg zur Bekämpfung von pflanzenschädigenden Insekten, wie beispielsweise gegen die Raupen der Kohlschabe (Plutella maculipennis), einsetzen.

5

Die erfindungsgemäßen Stoffe weisen auch eine starke mikrobizide Wirkung auf und können zur Bekämpfung von unerwünschten Mikroorganismen, wie Fungi und Bakterien, im Pflanzenschutz und im Materialschutz eingesetzt werden.

Fungizide lassen sich Pflanzenschutz zur Bekämpfung von Plasmodiophoromycetes, Oomycetes, Chytridiomycetes, Zygomycetes, Ascomycetes, Basidiomycetes und Deuteromycetes einsetzen.

Bakterizide lassen sich im Pflanzenschutz zur Bekämpfung von Pseudomonadaceae, Rhizobiaceae, Enterobacteriaceae, Corynebacteriaceae und Streptomycetaceae einsetzen.

Beispielhaft aber nicht begrenzend seien einige Erreger von pilzlichen und bakteriellen Erkrankungen genannt, die unter die oben aufgezählten Oberbegriffe fallen:

20

15

Xanthomonas-Arten, wie beispielsweise Xanthomonas campestris pv. oryzae;

Pseudomonas-Arten, wie beispielsweise Pseudomonas syringae pv. lachrymans;

25 Erwinia-Arten, wie beispielsweise Erwinia amylovora;

Pythium-Arten, wie beispielsweise Pythium ultimum;

Phytophthora-Arten, wie beispielsweise Phytophthora infestans;

30

Pseudoperonospora-Arten, wie beispielsweise Pseudoperonospora humuli oder

Pseudoperonospora	cubensis;
-------------------	-----------

Plasmopara-Arten, wie beispielsweise Plasmopara viticola;

5

Bremia-Arten, wie beispielsweise Bremia lactucae;

Peronospora-Arten, wie beispielsweise Peronospora pisi oder P. brassicae;

10 Erysiphe-Arten, wie beispielsweise Erysiphe graminis;

Sphaerotheca-Arten, wie beispielsweise Sphaerotheca fuliginea;

Podosphaera-Arten, wie beispielsweise Podosphaera leucotricha;

15

Venturia-Arten, wie beispielsweise Venturia inaequalis;

Pyrenophora-Arten, wie beispielsweise Pyrenophora teres oder P. graminea

20 (Konidienform: Drechslera, Syn: Helminthosporium);

Cochliobolus-Arten, wie beispielsweise Cochliobolus sativus

(Konidienform: Drechslera, Syn: Helminthosporium);

25

Uromyces-Arten, wie beispielsweise Uromyces appendiculatus;

Puccinia-Arten, wie beispielsweise Puccinia recondita;

30 Sclerotinia-Arten, wie beispielsweise Sclerotinia sclerotiorum;

Tilletia-Arten,	wie	beispiels	weise	Tilletia	caries:
Y TITO COM T TO COTT	***	COMPTON	, ,, ,,,,,	11110111	Curron

Ustilago-Arten, wie beispielsweise Ustilago nuda oder Ustilago avenae;

5 Pellicularia-Arten, wie beispielsweise Pellicularia sasakii;

Pyricularia-Arten, wie beispielsweise Pyricularia oryzae;

Fusarium-Arten, wie beispielsweise Fusarium culmorum;

10

Botrytis-Arten, wie beispielsweise Botrytis cinerea;

Septoria-Arten, wie beispielsweise Septoria nodorum;

15 Leptosphaeria-Arten, wie beispielsweise Leptosphaeria nodorum;

Cercospora-Arten, wie beispielsweise Cercospora canescens;

Alternaria-Arten, wie beispielsweise Alternaria brassicae;

20

25

30

Pseudocercosporella-Arten, wie beispielsweise Pseudocercosporella herpotrichoides.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe weisen auch eine sehr gute stärkende Wirkung in Pflanzen auf. Sie eignen sich daher zur Mobilisierung pflanzeneigener Abwehrkräfte gegen Befall durch unerwünschte Mikroorganismen.

Unter pflanzenstärkenden (resistenzinduzierenden) Stoffen sind im vorliegenden Zusammenhang solche Substanzen zu verstehen, die in der Lage sind, das Abwehrsystem von Pflanzen so zu stimulieren, daß die behandelten Pflanzen bei nachfolgender Inokolation mit unerwünschten Mikroorgansimen weitgehende Resistenz gegen diese Mirkroorganismen entfalten.

Unter unerwünschten Mikroorganismen sind im vorliegenden Fall phytopathogene Pilze, Bakterien und Viren zu verstehen. Die erfindungsgemäßen Stoffe können also eingesetzt werden, um Pflanzen innerhalb eines gewissen Zeitraumes nach der Behandlung gegen den Befall durch die genannten Schaderreger zu schützen. Der Zeitraum, innerhalb dessen Schutz herbeigeführt wird, erstreckt sich im allgemeinen von 1 bis 10 Tage, vorzugsweise 1 bis 7 Tage nach der Behandlung der Pflanzen mit den Wirkstoffen.

Die gute Pflanzenverträglichkeit der erfindungsgemäßen Wirkstoffe in den zur Bekämpfung von Pflanzenkrankheiten notwendigen Konzentrationen erlaubt eine Behandlung von oberirdischen Pflanzenteilen, von Pflanz- und Saatgut, und des Bodens.

.

Dabei lassen sich die erfindungsgemäßen Wirkstoffe mit besonders gutem Erfolg zur Bekämpfung von Getreidekrankheiten, wie beispielsweise gegen Fusarium-Arten, von Krankheiten im Wein-, Obst- und Gemüseanbau, wie beispielsweise gegen Botrytis-, Venturia-, Alternaria-Arten, oder von Reiskrankheiten, wie beispielsweise gegen Pyricularia-Arten, einsetzen.

20

25

30

15

5

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe eignen sich auch zur Steigerung des Ernteertrages. Sie sind außerdem mindertoxisch und weisen eine gute Pflanzenverträglichkeit auf.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe können gegebenenfalls in bestimmten Konzentrationen und Aufwandmengen auch als Herbizide sowie zur Beeinflussung des Pflanzenwachstums verwendet werden. Sie lassen sich gegebenenfalls auch als Zwischen- und Vorprodukte für die Synthese weiterer Wirkstoffe einsetzen.

Mit den erfindungsgemäßen Wirkstoffen können Pflanzen und Pflanzenteile behandelt werden. Unter Pflanzen werden hierbei alle Pflanzen und Pflanzenpopulationen verstanden, wie erwünschte und unerwünschte Wildpflanzen oder

WO 2004/000844

5

10

15

25

30

Kulturpflanzen (einschließlich natürlich vorkommender Kulturpflanzen). Kulturpflanzen können Pflanzen sein, die durch konventionelle Züchtungs- und Optimierungsmethoden oder durch biotechnologische und gentechnologische Methoden oder Kombinationen dieser Methoden erhalten werden können, einschließlich der transgenen Pflanzen und einschließlich der durch Sortenschutzrechte schützbaren oder nicht schützbaren Pflanzensorten. Unter Pflanzenteilen sollen alle oberirdischen und unterirdischen Teile und Organe der Pflanzen, wie Sproß, Blatt, Blüte und Wurzel verstanden werden, wobei beispielhaft Blätter, Nadeln, Stengel, Stämme, Blüten, Fruchtkörper, Früchte und Samen sowie Wurzeln, Knollen und Rhizome aufgeführt werden. Zu den Pflanzenteilen gehört auch Erntegut sowie vegetatives und generatives Vermehrungsmaterial, beispielsweise Stecklinge, Knollen, Rhizome, Ableger und Samen.

Die Behandlung der Pflanzen und Pflanzenteile mit den erfindungsgemäßen Wirkstoffen erfolgt direkt oder durch Einwirkung auf deren Umgebung, Lebensraum oder Lagerraum nach den üblichen Behandlungsmethoden, z.B. durch Tauchen, Sprühen, Verdampfen, Vernebeln, Streuen, Aufstreichen und bei Vermehrungsmaterial, insbesondere bei Samen, weiterhin durch ein- oder mehrschichtiges Umhüllen.

Im Materialschutz lassen sich die erfindungsgemäßen Stoffe zum Schutz von technischen Materialien gegen Befall und Zerstörung durch unerwünschte Mikroorganismen einsetzen.

Unter technischen Materialien sind im vorliegenden Zusammenhang nichtlebende Materialien zu verstehen, die für die Verwendung in der Technik zubereitet worden sind. Beispielsweise können technische Materialien, die durch erfindungsgemäße Wirkstoffe vor mikrobieller Veränderung oder Zerstörung geschützt werden sollen, Klebstoffe, Leime, Papier und Karton, Textilien, Leder, Holz, Anstrichmittel und Kunststoffartikel, Kühlschmierstoffe und andere Materialien sein, die von Mikroorganismen befallen oder zersetzt werden können. Im Rahmen der zu schützenden Materialien seien auch Teile von Produktionsanlagen, beispielsweise Kühlwasser-

kreisläufe, genannt, die durch Vermehrung von Mikroorganismen beeinträchtigt werden können. Im Rahmen der vorliegenden Erfindung seien als technische Materialien vorzugsweise Klebstoffe, Leime, Papiere und Kartone, Leder, Holz, Anstrichmittel, Kühlschmiermittel und Wärmeübertragungsflüssigkeiten genannt, besonders bevorzugt Holz.

Als Mikroorganismen, die einen Abbau oder eine Veränderung der technischen Materialien bewirken können, seien beispielsweise Bakterien, Pilze, Hefen, Algen und Schleimorganismen genannt. Vorzugsweise wirken die erfindungsgemäßen Wirkstoffe gegen Pilze, insbesondere Schimmelpilze, holzverfärbende und holzzerstörende Pilze (Basidiomyceten) sowie gegen Schleimorganismen und Algen.

Es seien beispielsweise Mikroorganismen der folgenden Gattungen genannt:

15 Alternaria, wie Alternaria tenuis,

Aspergillus, wie Aspergillus niger,

Chaetomium, wie Chaetomium globosum,

20

5

10

Coniophora, wie Coniophora puetana,

Lentinus, wie Lentinus tigrinus,

25 Penicillium, wie Penicillium glaucum,

Polyporus, wie Polyporus versicolor,

Aureobasidium, wie Aureobasidium pullulans,

30

Sclerophoma, wie Sclerophoma pityophila,

WO 2004/000844 PCT/EP2003/005159

- 51 -

Trichoderma, wie Trichoderma viride,

Escherichia, wie Escherichia coli,

5

Pseudomonas, wie Pseudomonas aeruginosa,

Staphylococcus, wie Staphylococcus aureus.

Die Wirkstoffe können in Abhängigkeit von ihren jeweiligen physikalischen und/oder chemischen Eigenschaften in die üblichen Formulierungen überführt werden, wie Lösungen, Emulsionen, Suspensionen, Pulver, Schäume, Pasten, Granulate, Aerosole, Feinstverkapselungen in polymeren Stoffen und in Hüllmassen für Saatgut, sowie ULV-Kalt- und Warmnebel-Formulierungen.

15

20

25

30

Diese Formulierungen werden in bekannter Weise hergestellt, z.B. durch Vermischen der Wirkstoffe mit Streckmitteln, also flüssigen Lösungsmitteln, unter Druck stehenden verflüssigten Gasen und/oder festen Trägerstoffen, gegebenenfalls unter Verwendung von oberflächenaktiven Mitteln, also Emulgiermitteln und/oder Dispergiermitteln und/oder schaumerzeugenden Mitteln. Im Falle der Benutzung von Wasser als Streckmittel können z.B. auch organische Lösungsmittel als Hilfslösungsmittel verwendet werden. Als flüssige Lösungsmittel kommen im wesentlichen in Frage: Aromaten, wie Xylol, Toluol oder Alkylnaphthaline, chlorierte Aromaten oder chlorierte aliphatische Kohlenwasserstoffe, wie Chlorbenzole, Chlorethylene oder Methylenchlorid, aliphatische Kohlenwasserstoffe, wie Cyclohexan oder Paraffine, z.B. Erdölfraktionen, Alkohole, wie Butanol oder Glycol sowie deren Ether und Ester, Ketone, wie Aceton, Methylethylketon, Methylisobutylketon oder Cyclohexanon, stark polare Lösungsmittel, wie Dimethylformamid und Dimethylsulfoxid, sowie Wasser. Mit verflüssigten gasförmigen Streckmitteln oder Trägerstoffen sind solche Flüssigkeiten gemeint, welche bei normaler Temperatur und unter Normaldruck gasförmig sind, z.B. Aerosol-Treibgase, wie Halogenkohlenwasserstoffe sowie Butan, Propan, Stickstoff und

10

15

30

Kohlendioxid. Als feste Trägerstoffe kommen in Frage: z.B. natürliche Gesteinsmehle, wie Kaoline, Tonerden, Talkum, Kreide, Quarz, Attapulgit, Montmorillonit oder Diatomeenerde und synthetische Gesteinsmehle, wie hochdisperse Kieselsäure, Aluminiumoxid und Silikate. Als feste Trägerstoffe für Granulate kommen in Frage: z.B. gebrochene und fraktionierte natürliche Gesteine wie Calcit, Marmor, Bims, Sepiolith, Dolomit sowie synthetische Granulate aus anorganischen und organischen Mehlen sowie Granulate aus organischem Material wie Sägemehl, Kokosnußschalen, Maiskolben und Tabakstengel. Als Emulgier und/oder schaumerzeugende Mittel kommen in Frage: z.B. nichtionogene und anionische Emulgatoren, wie Polyoxyethylen-Fettsäureester, Polyoxyethylen-Fettalkoholether, z.B. Alkylarylpolyglycolether, Alkylsulfonate, Alkylsulfate, Arylsulfonate sowie Eiweißhydrolysate. Als Dispergiermittel kommen in Frage: z.B. Lignin-Sulfitablaugen und Methylcellulose.

Es können in den Formulierungen Haftmittel wie Carboxymethylcellulose, natürliche und synthetische pulverige, körnige oder latexförmige Polymere verwendet werden, wie Gummiarabicum, Polyvinylalkohol, Polyvinylacetat, sowie natürliche Phospholipide, wie Kephaline und Lecithine, und synthetische Phospholipide. Weitere Additive können mineralische und vegetabile Öle sein.

- Es können Farbstoffe wie anorganische Pigmente, z.B. Eisenoxid, Titanoxid, Ferrocyanblau und organische Farbstoffe, wie Alizarin-, Azo- und Metallphthalocyanin-farbstoffe und Spurennährstoffe, wie Salze von Eisen, Mangan, Bor, Kupfer, Kobalt, Molybdän und Zink verwendet werden.
- Die Formulierungen enthalten im Allgemeinen zwischen 0,1 und 95 Gewichtsprozent Wirkstoff, vorzugsweise zwischen 0,5 und 90 %.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe können als solche oder in ihren Formulierungen auch in Mischung mit bekannten Fungiziden, Bakteriziden, Akariziden, Nematiziden oder Insektiziden verwendet werden, um so z.B. das Wirkungsspektrum zu verbreitern oder Resistenzentwicklungen vorzubeugen. In vielen Fällen erhält man dabei syner-

gistische Effekte, d.h. die Wirksamkeit der Mischung ist größer als die Wirksamkeit der Einzelkomponenten.

Als Mischpartner kommen zum Beispiel folgende Verbindungen in Frage:

5

Fungizide:

Aldimorph, Ampropylfos, Ampropylfos-Kalium, Andoprim, Anilazin, Azaconazol, Azoxystrobin,

10

15

Benalaxyl, Benodanil, Benomyl, Benzamacril, Benzamacryl-isobutyl, Bialaphos, Binapacryl, Biphenyl, Bitertanol, Blasticidin-S, Bromuconazol, Bupirimat, Buthiobat,

Calciumpolysulfid, Carpropamid, Capsimycin, Captafol, Captan, Carbendazim, Carboxin, Carvon, Chinomethionat (Quinomethionat), Chlobenthiazon, Chlorfenazol, Chloroneb, Chloropicrin, Chlorothalonil, Chlozolinat, Clozylacon, Cufraneb, Cymoxanil, Cyproconazol, Cyprodinil, Cyprofuram,

Debacarb, Dichlorophen, Diclobutrazol, Diclofluanid, Diclomezin, Dicloran,
Diethofencarb, Difenoconazol, Dimethirimol, Dimethomorph, Diniconazol,
Diniconazol-M, Dinocap, Diphenylamin, Dipyrithione, Ditalimfos, Dithianon,
Dodemorph, Dodine, Drazoxolon,

Ediphenphos, Epoxiconazol, Etaconazol, Ethirimol, Etridiazol,

25

30

Famoxadon, Fenapanil, Fenarimol, Fenbuconazol, Fenfuram, Fenhexamid, Fenitropan, Fenpiclonil, Fenpropidin, Fenpropimorph, Fentinacetat, Fentinhydroxyd, Ferbam, Ferimzon, Fluazinam, Flumetover, Fluoromid, Fluquinconazol, Flurprimidol, Flusilazol, Flusulfamid, Flutolanil, Flutriafol, Folpet, Fosetyl-Alminium, Fosetyl-Natrium, Fthalid, Fuberidazol, Furalaxyl, Furametpyr, Furcarbonil, Furconazol, Furconazol-cis, Furmecyclox, Fluoxastrobin,

Guazatin,

Hexachlorobenzol, Hexaconazol, Hymexazol,

5

Imazalil, Imibenconazol, Iminoctadin, Iminoctadinealbesilat, Iminoctadinetriacetat, Iodocarb, Ipconazol, Iprobenfos (IBP), Iprodione, Iprovalicarb, Irumamycin, Isoprothiolan, Isovaledione,

- 10 Kasugamycin, Kresoxim-methyl, Kupfer-Zubereitungen, wie: Kupferhydroxid, Kupfernaphthenat, Kupferoxychlorid, Kupfersulfat, Kupferoxid, Oxin-Kupfer und Bordeaux-Mischung,
- Mancopper, Mancozeb, Maneb, Meferimzone, Mepanipyrim, Mepronil, Metalaxyl,
 Metconazol, Methasulfocarb, Methfuroxam, Metiram, Metomeclam, Metsulfovax,
 Mildiomycin, Myclobutanil, Myclozolin,
 - Nickel-dimethyldithiocarbamat, Nitrothal-isopropyl, Nuarimol,
- 20 Ofurace, Oxadixyl, Oxamocarb, Oxolinicacid, Oxycarboxim, Oxyfenthiin,

Paclobutrazol, Pefurazoat, Penconazol, Pencycuron, Phosdiphen, Picoxystrobin, Pimaricin, Piperalin, Polyoxin, Polyoxorim, Probenazol, Prochloraz, Procymidon, Propamocarb, Propanosine-Natrium, Propiconazol, Propineb, Pyraclostrobin, Pyrazophos, Pyrifenox, Pyrimethanil, Pyroquilon, Pyroxyfur, Prothioconazole,

Quinconazol, Quintozen (PCNB), Quinoxyfen

Schwefel und Schwefel-Zubereitungen, Spiroxamine

25

Tebuconazol, Tecloftalam, Tecnazen, Tetcyclacis, Tetraconazol, Thiabendazol, Thicyofen, Thifluzamide, Thiophanate-methyl, Thiram, Tioxymid, Tolclofos-methyl, Tolylfluanid, Triadimefon, Triadimenol, Triazbutil, Triazoxid, Trichlamid, Tricyclazol, Tridemorph, Trifloxystrobin, Triflumizol, Triforin, Triticonazol,

5

Uniconazol,

Validamycin A, Vinclozolin, Viniconazol,

10

Zarilamid, Zineb, Ziram sowie

Dagger G,

OK-8705,

15

OK-8801,

 $\alpha\hbox{-(1,1-Dimethylethyl)-}\beta\hbox{-(2-phenoxyethyl)-}1H\hbox{-1,2,4-triazol-}1\hbox{-ethanol},$

20

 $\alpha\hbox{-(2,4-Dichlorphenyl)-$\beta-fluor-$\beta-propyl-1$H-1,2,4-triazol-1-ethanol,}$

 $\alpha\hbox{-}(2,4\hbox{-Dichlorphenyl})\hbox{-}\beta\hbox{-methoxy-}\alpha\hbox{-methyl-}1H\hbox{-}1,2,4\hbox{-triazol-}1\hbox{-ethanol},$

25

 α -(5-Methyl-1,3-dioxan-5-yl)- β -[[4-(trifluormethyl)-phenyl]-methylen]-1H-1,2,4-triazol-1-ethanol,

.

(5RS,6RS)-6-Hydroxy-2,2,7,7-tetramethyl-5-(1H-1,2,4-triazol-1-yl)-3-octanon,

(E)- α -(Methoxyimino)-N-methyl-2-phenoxy-phenylacetamid,

30

1-(2,4-Dichlorphenyl)-2-(1H-1,2,4-triazol-1-yl)-ethanon-O-(phenylmethyl)-oxim,

15

25

30

1-0	2-Methyl	-1-naphth	alenvl)-	1H-pyrro	1-2,5-dion
- /	Z-IVICULY I	. i napna	uicityi	III PJIIO	1 2,5 01011

- 1-(3,5-Dichlorphenyl)-3-(2-propenyl)-2,5-pyrrolidindion,
- 1-[(Diiodmethyl)-sulfonyl]-4-methyl-benzol,
 - 1-[[2-(2,4-Dichlorphenyl)-1,3-dioxolan-2-yl]-methyl]-1H-imidazol,
- 10 1-[[2-(4-Chlorphenyl)-3-phenyloxiranyl]-methyl]-1H-1,2,4-triazol,
 - 1-[1-[2-[(2,4-Dichlorphenyl)-methoxy]-phenyl]-ethenyl]-1H-imidazol,
 - 1-Methyl-5-nonyl-2-(phenylmethyl)-3-pyrrolidinol,
- 2',6'-Dibrom-2-methyl-4'-trifluormethoxy-4-trifluormethyl-1,3-thiazol-5-carboxanilid,
 - 2,6-Dichlor-5-(methylthio)-4-pyrimidinyl-thiocyanat,
- 20 2,6-Dichlor-N-(4-trifluormethylbenzyl)-benzamid,
 - 2,6-Dichlor-N-[[4-(trifluormethyl)-phenyl]-methyl]-benzamid,
 - 2-(2,3,3-Triiod-2-propenyl)-2H-tetrazol,
- 2-[(1-Methylethyl)-sulfonyl]-5-(trichlormethyl)-1,3,4-thiadiazol,
 - 2-[[6-Deoxy-4-O-(4-O-methyl-β-D-glycopyranosyl)-α-D-glucopyranosyl]-amino]-4-methoxy-1H-pyrrolo[2,3-d]pyrimidin-5-carbonitril,
 - 2-Aminobutan,

- 2-Brom-2-(brommethyl)-pentandinitril,
- 2-Chlor-N-(2,3-dihydro-1,1,3-trimethyl-1H-inden-4-yl)-3-pyridincarboxamid,

- 2-Chlor-N-(2,6-dimethylphenyl)-N-(isothiocyanatomethyl)-acetamid,
- 2-Phenylphenol(OPP),
- - 3,5-Dichlor-N-[cyan[(1-methyl-2-propynyl)-oxy]-methyl]-benzamid,

3,4-Dichlor-1-[4-(difluormethoxy)-phenyl]-1H-pyrrol-2,5-dion,

3-(1,1-Dimethylpropyl-1-oxo-1H-inden-2-carbonitril,

15

. 10

- 3-[2-(4-Chlorphenyl)-5-ethoxy-3-isoxazolidinyl]-pyridin,
- 4-Chlor-2-cyan-N,N-dimethyl-5-(4-methylphenyl)-1H-imidazol-1-sulfonamid,
- 4-Methyl-tetrazolo[1,5-a]quinazolin-5(4H)-on,
 - 8-Hydroxychinolinsulfat,
 - 9H-Xanthen-9-carbonsäure-2-[(phenylamino)-carbonyl]-hydrazid,

25

- bis-(1-Methylethyl)-3-methyl-4-[(3-methylbenzoyl)-oxy]-2,5-thiophendicarboxylat,
- cis-1-(4-Chlorphenyl)-2-(1H-1,2,4-triazol-1-yl)-cycloheptanol,
- 30 cis-4-[3-[4-(1,1-Dimethylpropyl)-phenyl-2-methylpropyl]-2,6-dimethyl-morpholin-hydrochlorid,

Ethyl-[(4-chlorphenyl)-azo]-cyanoacetat,

Kaliumhydrogencarbonat,

5

Methantetrathiol-Natriumsalz,

Methyl-1-(2,3-dihydro-2,2-dimethyl-1H-inden-1-yl)-1H-imidazol-5-carboxylat,

10 Methyl-N-(2,6-dimethylphenyl)-N-(5-isoxazolylcarbonyl)-DL-alaninat,

Methyl-N-(chloracetyl)-N-(2,6-dimethylphenyl)-DL-alaninat,

N-(2,6-Dimethylphenyl)-2-methoxy-N-(tetrahydro-2-oxo-3-furanyl)-acetamid,

15

(-)

N-(2,6-Dimethylphenyl)-2-methoxy-N-(tetrahydro-2-oxo-3-thienyl)-acetamid,

N-(2-Chlor-4-nitrophenyl)-4-methyl-3-nitro-benzolsulfonamid,

N-(4-Cyclohexylphenyl)-1,4,5,6-tetrahydro-2-pyrimidinamin,

N-(4-Hexylphenyl)-1,4,5,6-tetrahydro-2-pyrimidinamin,

N-(5-Chlor-2-methylphenyl)-2-methoxy-N-(2-oxo-3-oxazolidinyl)-acetamid,

25

N-(6-Methoxy)-3-pyridinyl)-cyclopropancarboxamid,

N-[2,2,2-Trichlor-1-[(chloracetyl)-amino]-ethyl]-benzamid,

30 N-[3-Chlor-4,5-bis-(2-propinyloxy)-phenyl]-N'-methoxy-methanimidamid,

PCT/EP2003/005159

N-Formyl-N-hydroxy-DL-alanin -Natriumsalz,

O,O-Diethyl-[2-(dipropylamino)-2-oxoethyl]-ethylphosphoramidothioat,

5 O-Methyl-S-phenyl-phenylpropylphosphoramidothioate,

S-Methyl-1,2,3-benzothiadiazol-7-carbothioat,

spiro[2H]-1-Benzopyran-2,1'(3'H)-isobenzofuran]-3'-on,

10

4-[3,4-Dimethoxyphenyl)-3-(4-fluorphenyl)-acryloyl]-morpholin

Bakterizide:

Bronopol, Dichlorophen, Nitrapyrin, Nickel-dimethyldithiocarbamat, Kasugamycin, Octhilinon, Furancarbonsäure, Oxytetracyclin, Probenazol, Streptomycin, Tecloftalam, Kupfersulfat und andere Kupfer-Zubereitungen.

Insektizide / Akarizide / Nematizide:

20

Abamectin, Acephate, Acetamiprid, Acrinathrin, Alanycarb, Aldicarb, Aldoxycarb, Alpha-cypermethrin, Alphamethrin, Amitraz, Avermectin, AZ 60541, Azadirachtin, Azamethiphos, Azinphos A, Azinphos M, Azocyclotin,

Bacillus popilliae, Bacillus sphaericus, Bacillus subtilis, Bacillus thuringiensis, Baculoviren, Beauveria bassiana, Beauveria tenella, Bendiocarb, Benfuracarb, Bensultap, Benzoximate, Betacyfluthrin, Bifenazate, Bifenthrin, Bioethanomethrin, Biopermethrin, Bistrifluron, BPMC, Bromophos A, Bufencarb, Buprofezin, Butathiofos, Butocarboxim, Butylpyridaben,

10

15

Cadusafos, Carbaryl, Carbofuran, Carbophenothion, Carbosulfan, Cartap, Chloethocarb, Chlorethoxyfos, Chlorfenapyr, Chlorfenvinphos, Chlorpyrifos, Chlorpyrifos M, Chlovaporthrin, Chromafenozide, Cis-Resmethrin, Cispermethrin, Clocythrin, Cloethocarb, Clofentezine, Clothianidine, Cyanophos, Cycloprene, Cycloprothrin, Cyfluthrin, Cyhalothrin, Cyhexatin, Cypermethrin, Cyromazine,

Deltamethrin, Demeton M, Demeton S, Demeton-S-methyl, Diafenthiuron, Diazinon, Dichlorvos, Dicofol, Diflubenzuron, Dimethoat, Dimethylvinphos, Diofenolan, Disulfoton, Docusat-sodium, Dofenapyn,

Eflusilanate, Emamectin, Empenthrin, Endosulfan, Entomopfthora spp., Esfenvalerate, Ethiofencarb, Ethion, Ethoprophos, Etofenprox, Etoxazole, Etrimfos, Fenamiphos, Fenazaquin, Fenbutatin oxide, Fenitrothion, Fenothiocarb, Fenoxacrim, Fenoxycarb, Fenpropathrin, Fenpyrad, Fenpyrithrin, Fenpyroximate, Fenvalerate, Fipronil, Fluazuron, Flubrocythrinate, Flucycloxuron, Flucythrinate, Flufenoxuron, Flumethrin, Flutenzine, Fluvalinate, Fonophos, Fosmethilan, Fosthiazate, Fubfenprox, Furathiocarb,

20 Granuloseviren

Halofenozide, HCH, Heptenophos, Hexaflumuron, Hexythiazox, Hydroprene,

Imidacloprid, Indoxacarb, Isazofos, Isofenphos, Isoxathion, Ivermectin,

25

Kernpolyederviren

Lambda-cyhalothrin, Lufenuron

Malathion, Mecarbam, Metaldehyd, Methamidophos, Metharhizium anisopliae, Metharhizium flavoviride, Methidathion, Methiocarb, Methoprene, Methomyl,

Methoxyfenozide, Metolcarb, Metoxadiazone, Mevinphos, Milbemectin, Milbemycin, Monocrotophos,

Naled, Nitenpyram, Nithiazine, Novaluron

5

Omethoat, Oxamyl, Oxydemethon M

Paecilomyces fumosoroseus, Parathion A, Parathion M, Permethrin, Phenthoat, Phorat, Phosalone, Phosmet, Phosphamidon, Phoxim, Pirimicarb, Pirimiphos A, Pirimiphos M, Profenofos, Promecarb, Propargite, Propoxur, Prothiofos, Prothoat, Pymetrozine, Pyraclofos, Pyresmethrin, Pyrethrum, Pyridaben, Pyridathion, Pyrimidifen, Pyriproxyfen,

Quinalphos,

15

10

Ribavirin

Salithion, Sebufos, Silafluofen, Spinosad, Spirodiclofen, Sulfotep, Sulprofos,

Tau-fluvalinate, Tebufenozide, Tebufenpyrad, Tebupirimiphos, Teflubenzuron, Tefluthrin, Temephos, Temivinphos, Terbufos, Tetrachlorvinphos, Tetradifon Thetacypermethrin, Thiacloprid, Thiamethoxam, Thiapronil, Thiatriphos, Thiocyclam hydrogen oxalate, Thiodicarb, Thiofanox, Thuringiensin, Tralocythrin, Tralomethrin, Triarathene, Triazamate, Triazophos, Triazuron, Trichlophenidine, Trichlorfon, Triflumuron, Trimethacarb,

Vamidothion, Vaniliprole, Verticillium lecanii

YI 5302

30

Zeta-cypermethrin, Zolaprofos

- (1R-cis)-[5-(Phenylmethyl)-3-furanyl]-methyl-3-[(dihydro-2-oxo-3(2H)-furanyliden)-methyl]-2,2-dimethylcyclopropancarboxylat
- 5 (3-Phenoxyphenyl)-methyl-2,2,3,3-tetramethylcyclopropanecarboxylat
 - 1-[(2-Chlor-5-thiazolyl)methyl]tetrahydro-3,5-dimethyl-N-nitro-1,3,5-triazin-2(1H)-imin
- 2-(2-Chlor-6-fluorphenyl)-4-[4-(1,1-dimethylethyl)phenyl]-4,5-dihydro-oxazol
 - 2-(Acetlyoxy)-3-dodecyl-1,4-naphthalindion
 - 2-Chlor-N-[[[4-(1-phenylethoxy)-phenyl]-amino]-carbonyl]-benzamid
 - 2-Chlor-N-[[[4-(2,2-dichlor-1,1-difluorethoxy)-phenyl]-amino]-carbonyl]-benzamid
 - 3-Methylphenyl-propylcarbamat
- 20 4-[4-(4-Ethoxyphenyl)-4-methylpentyl]-1-fluor-2-phenoxy-benzol
 - 4-Chlor-2-(1,1-dimethylethyl)-5-[[2-(2,6-dimethyl-4-phenoxyphenoxy)ethyl]thio]-3(2H)-pyridazinon
- 4-Chlor-2-(2-chlor-2-methylpropyl)-5-[(6-iod-3-pyridinyl)methoxy]-3(2H)-pyridazinon
 - 4-Chlor-5-[(6-chlor-3-pyridinyl)methoxy]-2-(3,4-dichlorphenyl)-3(2H)-pyridazinon
- 30 Bacillus thuringiensis strain EG-2348

Benzoesäure [2-benzoyl-1-(1,1-dimethylethyl)-hydrazid

Butansäure 2,2-dimethyl-3-(2,4-dichlorphenyl)-2-oxo-1-oxaspiro[4.5]dec-3-en-4-yl-ester

5

[3-[(6-Chlor-3-pyridinyl)methyl]-2-thiazolidinyliden]-cyanamid

Dihydro-2-(nitromethylen)-2H-1,3-thiazine-3(4H)-carboxaldehyd

Ethyl-[2-[[1,6-dihydro-6-oxo-1-(phenylmethyl)-4-pyridazinyl]oxy]ethyl]-carbamat

N-(3,4,4-Trifluor-1-oxo-3-butenyl)-glycin

N-(4-Chlorphenyl)-3-[4-(difluormethoxy)phenyl]-4,5-dihydro-4-phenyl-1H-pyrazol-

15 1-carboxamid

N-[(2-Chlor-5-thiazolyl)methyl]-N'-methyl-N"-nitro-guanidin

N-Methyl-N'-(1-methyl-2-propenyl)-1,2-hydrazindicarbothioamid

20

N-Methyl-N'-2-propenyl-1,2-hydrazindicarbothioamid

O,O-Diethyl-[2-(dipropylamino)-2-oxoethyl]-ethylphosphoramidothioat

25 N-Cyanomethyl-4-trifluormethyl-nicotinamid

3,5-Dichlor-1-(3,3-dichlor-2-propenyloxy)-4-[3-(5-trifluormethylpyridin-2-yloxy)-propoxy]-benzol

Auch eine Mischung mit anderen bekannten Wirkstoffen, wie Herbiziden oder mit Düngemitteln und Wachstumsregulatoren ist möglich.

WO 2004/000844 PCT/EP2003/005159

- 64 -

Darüber hinaus weisen die erfindungsgemäßen Verbindungen der Formel (I) auch sehr gute antimykotische Wirkungen auf. Sie besitzen ein sehr breites antimykotisches Wirkungsspektrum, insbesondere gegen Dermatophyten und Sprosspilze, Schimmel und diphasische Pilze (z.B. gegen Candida-Spezies wie Candida albicans, Candida glabrata) sowie Epidermophyton floccosum, Aspergillus-Spezies wie Aspergillus niger und Aspergillus fumigatus, Trichophyton-Spezies wie Trichophyton mentagrophytes, Microsporon-Spezies wie Microsporon canis und audouinii. Die Aufzählung dieser Pilze stellt keinesfalls eine Beschränkung des erfassbaren mykotischen Spektrums dar, sondern hat nur erläuternden Charakter.

Die Wirkstoffe können als solche, in Form ihrer Formulierungen oder den daraus bereiteten Anwendungsformen, wie gebrauchsfertige Lösungen, Suspensionen, Spritzpulver, Pasten, lösliche Pulver, Stäubernittel und Granulate angewendet werden. Die Anwendung geschieht in üblicher Weise, z.B. durch Gießen, Verspritzen, Versprühen, Verstreuen, Verstäuben, Verschäumen, Bestreichen usw. Es ist ferner möglich, die Wirkstoffe nach dem Ultra-Low-Volume-Verfahren auszubringen oder die Wirkstoffzubereitung oder den Wirkstoff selbst in den Boden zu injizieren. Es kann auch das Saatgut der Pflanzen behandelt werden.

20

25

15

5

10

Beim Einsatz der erfindungsgemäßen Wirkstoffe als Fungizide können die Aufwandmengen je nach Applikationsart innerhalb eines größeren Bereiches variiert werden. Bei der Behandlung von Pflanzenteilen liegen die Aufwandmengen an Wirkstoff im allgemeinen zwischen 0,1 und 10.000 g/ha, vorzugsweise zwischen 10 und 1.000 g/ha. Bei der Saatgutbehandlung liegen die Aufwandmengen an Wirkstoff im allgemeinen zwischen 0,001 und 50 g pro Kilogramm Saatgut, vorzugsweise zwischen 0,01 und 10 g pro Kilogramm Saatgut. Bei der Behandlung des Bodens liegen die Aufwandmengen an Wirkstoff im allgemeinen zwischen 0,1 und 10.000 g/ha, vorzugsweise zwischen 1 und 5.000 g/ha.

10

20

25

30

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe können ferner beim Einsatz als Insektizide in ihren handelsüblichen Formulierungen sowie in den aus diesen Formulierungen bereiteten Anwendungsformen in Mischung mit Synergisten vorliegen. Synergisten sind Verbindungen, durch die die Wirkung der Wirkstoffe gesteigert wird, ohne daß der zugesetzte Synergist selbst aktiv wirksam sein muß.

Der Wirkstoffgehalt der aus den handelsüblichen Formulierungen bereiteten Anwendungsformen kann in weiten Bereichen variieren. Die Wirkstoffkonzentration der Anwendungsformen kann von 0,0000001 bis zu 95 Gew.-% Wirkstoff, vorzugsweise zwischen 0,0001 und 1 Gew.-% liegen.

Die Anwendung geschieht in einer den Anwendungsformen angepaßten üblichen Weise.

Bei der Anwendung gegen Hygiene- und Vorratsschädlinge zeichnet sich der Wirkstoff durch eine hervorragende Residualwirkung auf Holz und Ton sowie durch eine gute Alkalistabilität auf gekälkten Unterlagen aus.

Wie bereits oben erwähnt, können erfindungsgemäß alle Pflanzen und deren Teile behandelt werden. In einer bevorzugten Ausführungsform werden wild vorkommende oder durch konventionelle biologische Zuchtmethoden, wie Kreuzung oder Protoplastenfusion erhaltenen Pflanzenarten und Pflanzensorten sowie deren Teile behandelt. In einer weiteren bevorzugten Ausführungsform werden transgene Pflanzen und Pflanzensorten, die durch gentechnologische Methoden gegebenenfalls in Kombination mit konventionellen Methoden erhalten wurden (Genetically Modified Organisms) und deren Teile behandelt. Der Begriff "Teile" bzw. "Teile von Pflanzen" oder "Pflanzenteile" wurde oben erläutert.

Besonders bevorzugt werden erfindungsgemäß Pflanzen der jeweils handelsüblichen oder in Gebrauch befindlichen Pflanzensorten behandelt. Unter Pflanzensorten versteht man Pflanzen mit neuen Eigenschaften ("Traits"), die sowohl durch

WO 2004/000844 PCT/EP2003/005159

5

10

15

20

25

30

- 66 -

konventionelle Züchtung, durch Mutagenese oder durch rekombinante DNA-Techniken gezüchtet worden sind. Dies können Sorten, Rassen, Bio- und Genotypen sein.

Je nach Pflanzenarten bzw. Pflanzensorten, deren Standort und Wachstumsbedingungen (Böden, Klima, Vegetationsperiode, Ernährung) können durch die erfindungsgemäße Behandlung auch überadditive ("synergistische") Effekte auftreten. So sind beispielsweise erniedrigte Aufwandmengen und/oder Erweiterungen des Wirkungsspektrums und/oder eine Verstärkung der Wirkung der erfindungsgemäß verwendbaren Stoffe und Mittel, besseres Pflanzenwachstum, erhöhte Toleranz gegenüber hohen oder niedrigen Temperaturen, erhöhte Toleranz gegen Trockenheit oder gegen Wasser- bzw. Bodensalzgehalt, erhöhte Blühleistung, erleichterte Ernte, Beschleunigung der Reife, höhere Ernteerträge, höhere Qualität und/oder höherer Ernährungswert der Ernteprodukte, höhere Lagerfähigkeit und/oder Bearbeitbarkeit der Ernteprodukte möglich, die über die eigentlich zu erwartenden Effekte hinausgehen.

Zu den bevorzugten erfindungsgemäß zu behandelnden transgenen (gentechnologisch erhaltenen) Pflanzen bzw. Pflanzensorten gehören alle Pflanzen, die durch die gentechnologische Modifikation genetisches Material erhielten, welches diesen Pflanzen besondere vorteilhafte wertvolle Eigenschaften ("Traits") verleiht. Beispiele für solche Eigenschaften sind besseres Pflanzenwachstum, erhöhte Toleranz gegenüber hohen oder niedrigen Temperaturen, erhöhte Toleranz gegen Trockenheit oder gegen Wasser- bzw. Bodensalzgehalt, erhöhte Blühleistung, erleichterte Ernte, Beschleunigung der Reife, höhere Ernteerträge, höhere Qualität und/oder höherer Ernährungswert der Ernteprodukte, höhere Lagerfähigkeit und/oder Bearbeitbarkeit der Ernteprodukte. Weitere und besonders hervorgehobene Beispiele für solche Eigenschaften sind eine erhöhte Abwehr der Pflanzen gegen tierische und mikrobielle Schädlinge, wie gegenüber Insekten, Milben, pflanzenpathogenen Pilzen, Bakterien und/oder Viren sowie eine erhöhte Toleranz der Pflanzen gegen bestimmte herbizide Wirkstoffe. Als Beispiele transgener Pflanzen werden die wichtigen

10

15

20

25

30

Kulturpflanzen, wie Getreide (Weizen, Reis), Mais, Soja, Kartoffel, Baumwolle, Raps sowie Obstpflanzen (mit den Früchten Äpfel, Birnen, Zitrusfrüchten und Weintrauben) erwähnt, wobei Mais, Soja, Kartoffel, Baumwolle und Raps besonders hervorgehoben werden. Als Eigenschaften ("Traits") werden besonders hervorgehoben die erhöhte Abwehr der Pflanzen gegen Insekten durch in den Pflanzen entstehende Toxine, insbesondere solche, die durch das genetische Material aus Bacillus Thuringiensis (z.B. durch die Gene CryIA(a), CryIA(b), CryIA(c), CryIIA, CryIIIA, CryIIIB2, Cry9c Cry2Ab, Cry3Bb und CryIF sowie deren Kombinationen) in den Pflanzen erzeugt werden (im folgenden "Bt Pflanzen"). Als Eigenschaften ("Traits") werden auch besonders hervorgehoben die erhöhte Abwehr von Pflanzen gegen Pilze, Bakterien und Viren durch Systemische Akquirierte Resistenz (SAR), Systemin, Phytoalexine, Elicitoren sowie Resistenzgene und entsprechend exprimierte Proteine und Toxine. Als Eigenschaften ("Traits") werden weiterhin besonders hervorgehoben die erhöhte Toleranz der Pflanzen gegenüber bestimmten Wirkstoffen, beispielsweise Imidazolinonen, Sulfonylharnstoffen, Glyphosate oder Phosphinotricin (z.B. "PAT"-Gen). Die jeweils die gewünschten Eigenschaften ("Traits") verleihenden Gene können auch in Kombinationen miteinander in den transgenen Pflanzen vorkommen. Als Beispiele für "Bt Pflanzen" seien Maissorten, Baumwollsorten, Sojasorten und Kartoffelsorten genannt, die unter den Handelsbezeichnungen YIELD GARD® (z.B. Mais, Baumwolle, Soja), KnockOut® (z.B. Mais), StarLink® (z.B. Mais), Bollgard® (Baumwolle), Nucotn® (Baumwolle) und NewLeaf® (Kartoffel) vertrieben werden. Als Beispiele für Herbizid tolerante Pflanzen seien Maissorten, Baumwollsorten und Sojasorten genannt, die unter den Handelsbezeichnungen Roundup Ready® (Toleranz gegen Glyphosate z.B. Mais, Baumwolle, Soja), Liberty Link® (Toleranz gegen Phosphinotricin, z.B. Raps), IMI® (Toleranz gegen Imidazolinone) und STS® (Toleranz gegen Sulfonylharnstoffe z.B. Mais) vertrieben werden. Als Herbizid resistente (konventionell auf Herbizid-Toleranz gezüchtete) Pflanzen seien auch die unter der Bezeichnung Clearfield® vertriebenen Sorten (z.B. Mais) erwähnt. Selbstverständlich gelten diese Aussagen auch für in der Zukunft entwickelte bzw. zukünftig auf den Markt kommende Pflanzensorten mit diesen oder zukünftig entwickelten genetischen Eigenschaften ("Traits").

Die aufgeführten Pflanzen können besonders vorteilhaft erfindungsgemäß mit den Verbindungen der allgemeinen Formel I bzw. den erfindungsgemäßen Wirkstoffmischungen behandelt werden. Die bei den Wirkstoffen bzw. Mischungen oben angegebenen Vorzugsbereiche gelten auch für die Behandlung dieser Pflanzen. Besonders hervorgehoben sei die Pflanzenbehandlung mit den im vorliegenden Text speziell aufgeführten Verbindungen bzw. Mischungen.

.10

5

Die Erfindung wird durch die folgenden Beispiele veranschaulicht.

Herstellungsbeispiele

Beispiele 1 und 2

5

2,5 g (7,3 mMol) 3-Cyano-5,7-dichlor-6-(2-chlor-4-fluorphenyl)-pyrazolo[1,5-a]pyrimidin werden mit 0,425 g (7,3 mMol) Kaliumfluorid in 7,8 g Acetonitril 3 Stunden bei 60°C gerührt. Dann gibt man 3,31 g (29,3 mMol) (S)-1,1,1-Trifluoroprop-2-ylamin dazu und rührt weitere 15 Stunden bei 80°C. Man destilliert das Lösungsmittel unter vermindertem Druck ab und behandelt den Rückstand mit Dichlormethan und 1 N wässriger Salzsäure. Die organische Phase wird abgetrennt, über Natriumsulfat getrocknet, und das Lösungsmittel wird unter vermindertem Druck abdestilliert. Der Rückstand wird mit einer Mischung aus 4 Teilen Cyclohexan und 1 Teil Essigsäureethylester an Kieselgel chromatographiert. Es werden zwei verschiedene Produktfraktionen isoliert (Fraktion 1 und Fraktion 2).

15

10

Fraktion 1 (1,2 g) wird nochmals mit einem Gemisch aus 9 Teilen n-Hexan und 1 Teil Aceton an Kieselgel chromatographiert. Man erhält 0,8 g (21 % der Theorie) an 3-Cyano-5-chlor-6-(2-chlor-4-fluorphenyl)-7-(S)-1',1',1'-trifluoroprop-2-ylaminopyrazolo[1,5-a]pyrimidin als Atropisomeres A (Beispiel 1) (Gehalt: 80,4 %)

20

HPLC: logP = 3.88 (Isomer AS)

¹H-NMR (DMSO-d6, Tetramethylsilan): $\delta = 1.37$, 1.38 (3H); 4.88, 4.90 (1H); 7.43-7.59 (1H); 7.60-7.66 (1H); 7.72-7.78 (1H); 8.06, 8.08 (1H, NH); 8.83 (1H) ppm.

Die zuletzt isolierte Fraktion 2 enthält 0,9 g (29,3 % der Theorie) 3-Cyano-5-chlor-6-(2-chlor-4-fluorphenyl)-7-(S)-1',1',1'-trifluorprop-2-ylamino-pyrazolo[1,5-a]pyrimidin als Atropisomeres B (Beispiel 2) (Gehalt: 99,3 %)

5

HPLC: logP = 3.91 (Isomer BS)

¹H-NMR (DMSO-d6, Tetramethylsilan): $\delta = 1.29$, 1.31 (3H); 4.61, 4.63 (1H); 7.42-7.47 (1H); 7.58-7.61 (1H); 7.73-7.76 (1H); 8.10, 8.12 (1H, NH); 8.84 (1H) ppm.

10

15

20

Beispiel 3

Zu einer Lösung von 0,5 g (1,4 mMol) 3,5,7-Trichlor-6-(2,4,6-trifluorphenyl)pyrazolo[1,5-a]pyrimidin in 12,5 ml Acetonitril gibt man 0,165 g (237,5 mMol) Kaliumfluorid und 0,481 g (4,26 mMol) (S)-1,1,1-Trifluorprop-2-ylamin und rührt 16 Stunden bei 80°C. Nach dem Abkühlen werden 1N Salzsäure und Dichlormethan zugegeben. Das Reaktionsgemisch wird filtriert und das Filtrat wird eingeengt. Der Rückstand wird mit Methyl-t-butylether/Petrolether (1:100) an einer Kieselgelkartusche chromatografiert. Man erhält 0,25 g (40 % der Theorie) an N-[3,5-Dichlor-6-(2,4,6-trifluorphenyl)pyrazolo[1,5-a]pyrimidin-7-yl]-N-[(1S)-2,2,2-trifluor-1-methylethyl]amin.

HPLC; logP = 4,43

Beispiel 4

0,1 g (0,33 mMol) 7-Chlor-6-(2-chlor-6-fluorphenyl)pyrazolo[1,5-a]pyrimidin-3-carbonitril und 0,028 g (0,33 mMol) 1,2-Dimethylpropylamin werden in 5 ml Dichlormethan gelöst. Es werden 0,05 ml Triethylamin zugegeben, und das Reaktionsgemisch wird 16 Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Die Reaktionsmischung wird mit 1N Salzsäure verrührt, dann filtriert und das Filtrat wird unter vermindertem Druck eingeengt. Der Rückstand wird mit Methyl-t-butylether/Petrolether (1:9) an einer Kieselgelkartusche chromatografiert. Man erhält 0,1 g (89 % der Theorie) an 6-(2-Chlor-6-fluorphenyl)-7-[(1,2-dimethylpropyl)amino]pyrazolo[1,5-a]pyrimidin-3-carbonitril.

HPLC; logP = 3,78

15

5

10

Beispiel 5

0,1 g (0,316 mMol) 7-Chlor-6-(2-chlor-6-fluorphenyl)pyrazolo[1,5-a]pyrimidin-3-carbonitril und 0,028 g (0,316 mMol) 1,2-Dimethylpropylamin werden in 4 ml Acetonitril gelöst. Es werden 0,044 g (0,316 mMol) Kaliumcarbonat zugegeben, und das Reaktionsgemisch wird 16 Stunden bei 60°C gerührt. Zur Reaktionsmischung gibt man 20 ml Ether und 10 ml 1N Salzsäure. Die organische Phase wird abgetrennt, über Natriumsulfat getrocknet und unter vermindertem Druck eingeengt. Der Rückstand wird mit Methyl-t-butylether/Petrolether (1:30) an einer Kieselgelkartusche chromatografiert. Man erhält 0,08 g (67 % der Theorie) an N-[3-chlor-6-(2-chlor-4-fluorphenyl)pyrazolo[1,5-a]pyrimidin-7-yl]-N-(1,2-dimethylpropyl)amin.

10

5

$$HPLC$$
; $logP = 4,53$

Nach den zuvor angegebenen Methoden werden auch die in der folgenden Tabelle 1 aufgeführten Verbindungen der Formel

15

hergestellt.

Tabelle 1

20

Bsp.	\mathbb{R}^{1}	R ²	R ³	X ¹	X ²	Isomer*	logP	Fp.:
Nr.						*		(°C)
6	-CH ₂ -C(CH ₃)=CH ₂	-C ₂ H ₅	2,4,6-Trifluorphenyl	-Ci	-CN		4,6	
7	2,2,2-Trifluor-1-methylethyl	-H	2,4,6-Trifluorphenyl	-CI	-CN	S	3,69	
8	-CH ₂ -C(CH ₃)=CH ₂	-C ₂ H ₅	2-Fluorphenyl	-Cl	-CN		4,38	
9	2-Methoxyethyl	-C ₂ H ₅	2-Fluorphenyl	-Cl	-CN		3,52	
10	Cyclopentyl	-H	2-Fluorphenyl	-Cl	-CN		3,89	

Tabelle 1 (Fortsetzung)

Bsp.	R ¹	R ²	R ³	X ¹	X ²	Isomer	log	Fp.:
Nr.						**	P	(°C)
11	Cyclopropylmethyl	-H	2-Fluorphenyl	-CI	-CN		3,47	
12	2,2,2-Trifluor-1-methylethyl	-H	2-Chlor-6-fluorphenyl	-Cl	-CN	S	3,73	
13	-CH ₂ -C(CH ₃)=CH ₂	-C ₂ H ₅	2-Chlor-6-fluorphenyl	-Cl	-CN		4,68	
14	-CH ₂ -CH ₂ -O-CH ₂ -CH ₂ -	* -	2-Chlor-6-fluorphenyl	-Cl	-CN		3,26	
15	n-Butyl	-C ₂ H ₅	2-Chlor-6-fluorphenyl	-Cl	-CN		4,92	
16	i-Butyl	-H	2-Chlor-6-fluorphenyl	-Cl	-CN		3,94	
17	-CH ₂ -C(CH ₃) ₃	-H	2-Chlor-6-fluorphenyl	-Cl	-CN		4,41	
18	-CH ₂ -C(CH ₃)=CH ₂	-H	2-Chlor-6-fluorphenyl	-Cl	-CN		3,65	
19	-CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -	*	2-Chlor-6-fluorphenyl	-Cl	-CN		3,82	
20	-C ₂ H ₅	-C ₂ H ₅	2-Chlor-6-fluorphenyl	-CI	-CN		4,13	
21	-CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -	*	2-Chlor-6-fluorphenyl	-Cl	-CN		4,32	
22	Cyclopentyl	-H	2-Chlor-6-fluorphenyl	-Cl	-CN	1	4,13	
23	i-Propyl	-H	2-Chlor-6-fluorphenyl	-Cl	-CN		3,65	
24	2-Methoxyethyl	-H	2-Chlor-6-fluorphenyl	-Cl	-CN		3,22	
25	Cyclopropyl	-H	2-Chlor-6-fluorphenyl	-Cl	-CN		3,37	
26	-CH ₂ -CH ₂ -S-CH ₂ -CH ₂ -	*	2-Chlor-6-fluorphenyl	-Cl	-CN		3,9	
27	-CH ₂ -CH ₂ -CH(CF ₃)-CH ₂ -CH ₂ -	*	2-Chlor-6-fluorphenyl	-Cl	-CN		4,37	
28	-CH ₂ -CH ₂ -CH(CH ₃)-CH ₂ - CH ₂ -	*	2-Chlor-6-fluorphenyl	-CI	-CN	·	4,77	
29	Cyclopropylmethyl	-H	2-Chlor-6-fluorphenyl	-Cl	-CN		3,74	
30	2-Butyl	-H	2-Chlor-6-fluorphenyl	-Cl	-CN		3,94	
31	-CH ₂ -CH ₂ -CH=CH-CH ₂ -	*	2-Chlor-6-fluorphenyl	-Cl	-CN		4,08	
32	-CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH(CH ₃)- CH ₂ -	*	2-Chlor-6-fluorphenyl	-Cl	-CN		4,77	
33	-CH ₂ -CH ₂ -CH=C(CH ₃)-CH ₂ -	*	2-Chlor-6-fluorphenyl	-CI	-CN		4,51	
34	-CH ₂ -CH ₂ -CHF-CH ₂ -CH ₂ -	*	2-Chlor-6-fluorphenyl	-Cl	-CN		3,82	
35	Allyl	-C ₂ H ₅	2-Chlor-6-fluorphenyl	-Cl	-CN		4,32	2
36	(2-Furyl)methyl	-C ₂ H ₅	2-Chlor-6-fluorphenyl	-Cl	-CN		4,32	
37	(2-Tetrahydrofuryl)methyl	-C ₂ H ₅	2-Chlor-6-fluorphenyl	-cı	-CN	1	4,08	

Tabelle 1 (Fortsetzung)

Bsp.	R ¹	R ²	R ³	X1	X ²		log _.	Fp.:
Nr.						**	P	(°C)
38	2-Methoxyethyl	-С ₂ Н ₅	2-Chlor-6-fluorphenyl	-CI	-CN		3,86	
39	-CH ₂ -COOC ₂ H ₅	-C ₂ H ₅	2-Chlor-6-fluorphenyl	-CI	-CN		3,86	
40	Propargyl	-CH ₃	2-Chlor-6-fluorphenyl	-Cl	-CN	· ·	3,53	
41	-CH ₂ -COOC ₂ H ₅	-CH ₃	2-Chlor-6-fluorphenyl	-Cl	-CN	-	3,57	
12	1,3-Dioxolan-2-ylmethyl	-CH ₃	2-Chlor-6-fluorphenyl	-Cl	-CN		3,49	
13	Allyl	-CH ₃	2-Chlor-6-fluorphenyl	-Cl	-CN		4,03	•
14	(2-Furyl)-methyl	-CH ₃	2-Chlor-6-fluorphenyl	-CI	-CN		3,99	
15	-CH ₂ -C(CH ₃)=CH ₂	-CH ₃	2-Chlor-6-fluorphenyl	-Cl	-CN		4,37	
16	i-Butyl	-CH ₃	2-Chlor-6-fluorphenyl	-Cl	-CN		4,51	
47	(2-Tetrahydrofuryl)methyl	n-Propyl	2-Chlor-6-fluorphenyl	-Cl	-CN		4,51	
18	i-Butyl	-H	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-CN	<u> </u>	3,85	
19	-CH ₂ -C(CH ₃) ₃	-H	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-CN		4,26	
50	2-Butyl	-H	2,4,6-Trifluorphenyl	-CI	-CN		3,89	
51	Cyclopentyl	-H	2,4,6-Trifluorphenyl	-CI	-CN		4,01	
52	-i-Propyl	-H	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-CN		3,54	
53	Cyclopropyl	-H ·	2,4,6-Trifluorphenyl	-CI	-CN		3,25	
54	Cyclopropylmethyl	-H	2,4,6-Trifluorphenyl	-CI	-CN		3,63	
55	-CH ₂ -C(CH ₃)=CH ₂	-H	2,4,6-Trifluorphenyl	-CI	-CN		3,54	
56	1,3-Dioxolan-2-ylmethyl	-CH ₃	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-CN		3,33	
57	2-Methoxyethyl	-C ₂ H ₅	2,4,6-Trifluorphenyl	-CI	-CN		3,74	
58	-CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ - CH(CH ₃)-	*	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-CN		4,5	
59	2-Butyl	-H	2-Fluorphenyl	-CI	-CN		3,7	
60	-CH ₂ -CH ₂ -CF ₃	-H	2-Fluorphenyl	-Cl	-CN		3,34	
61	n-Propyl	-H	2-Fluorphenyl	-Cl	-CN		3,38	
62	i-Propyl	-H	2-Fluorphenyl	-Cl	-CN		3,36	
63	Cyclohexyl	-H	2-Fluorphenyl	-Cl	-CN		4,2	
64	1-Cyclohexylethyl	-H	2-Fluorphenyl	-Cl	-CN		4,91	
65	2-Methoxyethyl	-H	2-Fluorphenyl	-CI	-CN		2,89	
66	Cyclopropyl	-H	2-Fluorphenyl	-Cl	-CN		3,11	
67	-CH ₂ -CF ₃	-Н	2-Fluorphenyl	-Cl	-CN	1	3,15	

Tabelle 1 (Fortsetzung)

Bsp.	R^1	R ²	R ³	X ¹	X ²	Isomer	log	Fp.:
Nr.						**	P	(°C)
68	-CH ₂ -C(CH ₃)=CH ₂	-H	2-Fluorphenyl	-Cl	-CN		3,39	
69	3-Trifluormethylcyclo-hexyl	-H	2-Fluorphenyl	-Cl	-CN		4,15	
70	2-Trifluormethylcyclohexyl	-H	2-Fluorphenyl	-Cl	-CN		4,26	
71	3,5-bis-Trifluormethyl- cyclohexyl	-H	2-Fluorphenyl	-Cl	-CN		4,26	
72	-C ₂ H ₅	-C ₂ H ₅	2-Fluorphenyl	-CI	-CN		3,8	
73	-CH ₂ -CH ₂ -O-CH ₂ -CH ₂ -	*	2-Fluorphenyl	-Cl	-CN		2,88	
74	2,2,2-Trifluor-1-methylethyl	-H	2-Fluorphenyl	-Cl	-CN	S	3,49	
75	-CH(CH ₃)-CH ₂ -CH(CH ₃) ₂	-H	2-Fluorphenyl	-Cl	-CN			
76	i-Butyl	-H	2-Chlorphenyl	-Cl	-CN		4	
77	-CH ₂ -C(CH ₃) ₃	-H ·	2-Chlorphenyl	-CI	-CN		4,47	
78	2-Butyl	-H	2-Chlorphenyl	-Cl	-CN		3,98	
79	Cyclopentyl	-H	2-Chlorphenyl	-CI	-CN		4,19	
80	i-Propyl	-H	2-Chlorphenyl	-CI	-CN		3,64	
81	Cyclopropyl	-H	2-Chlorphenyl	-Cl	-CN		3,38	
82	Cyclopropylmethyl	-H	2-Chlorphenyl	-Cl	-CN		3,74	
83	-CH ₂ -C(CH ₃)=CH ₂	-H	2-Chlorphenyl	-C1	-CN		3,68	
84	-CH(CH ₃)-CH ₂ -CH(CH ₃) ₂	-H	2-Chlorphenyl	-C1	-CN		4,7	
85	1,3-Dioxolan-2-ylmethyl	-CH ₃	2-Chlorphenyl	-Cl	-CN		3,42	
86	Allyl	-CH ₃	2-Chlorphenyl	-CI	-CN		4,03	
87	2-Methoxyethyl	-CH ₃	2-Chlorphenyl	-Cl	-CN		3,5	
88	-CH ₂ -C(CH ₃)=CH ₂	-CH ₃	2-Chlorphenyl	-Cl	-CN		4,39	
89	-CH ₂ -C(CH ₃)=CH ₂	-C ₂ H ₅	2-Chlorphenyl	-Cl	-CN		3,68	
90	Allyl	-C ₂ H ₅	2-Chlorphenyl	-Cl	-CN		4,32	
91	-CH ₂ -CH ₂ -CH _{(CH₃)-}	*	2-Chlorphenyl	-CI	-CN		4,18	
92	-CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -	*	2-Chlorphenyl	-Cl	-CN		3,82	
93	-CH ₂ -CH ₂ -CH=CH-CH ₂ -	*	2-Chlorphenyl	-CI	-CN		4,1	
94	-CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ - CH(CH ₃)-	*	2-Chlorphenyl	-CI	-CN		4,69	
95	-CH ₂ -CH ₂ -CH(CH ₃)-CH ₂ - CH ₂ -	*	2-Chlorphenyl	-CI	-CN		4,78	
96	-CH ₂ -CH ₂ -CH=C(CH ₃)-CH ₂ -	*	2-Chlorphenyl	-Cl	-CN		4,52	

Tabelle 1 (Fortsetzung)

Bsp.	\mathbb{R}^1	\mathbb{R}^2	\mathbb{R}^3	\mathbf{x}^{1}	X^2	Isomer	log	Fp.:
Nr.			·			**	P	(°C)
97	-CH ₂ -CH ₂ -CH(CF ₃)-CH ₂ - CH ₂ -	*	2-Chlorphenyl	-Cl	-CN		4,35	-
98	-CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -	*	2-Chlorphenyl	-Cl	-CN		4,36	
99	-CH ₂ -CH ₂ -O-CH ₂ -CH ₂ -	*	2-Chlorphenyl	-Cl	-CN		3,17	
100	-CH ₂ -CH ₂ -S-CH ₂ -CH ₂ -	*	2-Chlorphenyl	-Cl	-CN		3,88	
101	-CH ₂ -CH ₂ -N(CH ₃) ₂	-C ₂ H ₅	2-Chlor-6-Fluorphenyl	-Cl	-CN		1,9	
102	-CH(CF ₃)-CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -	*	2-Chlor-6-Fluorphenyl	-Cl	-CN		4,18	-
103	2,2,2-Trifluor-1-methylethyl	-H	2-Chlorphenyl	-Cl	-CN	s	3,79	
104	-CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -	*	2-Fluorphenyl	-Cl	-CN		4,05	
105	-CH ₂ -C(CH ₃)=CH ₂	-C ₂ H ₅	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		4,47	95-98
106.	-CH ₂ -C(CH ₃)=CH ₂	-C ₂ H ₅	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-Cl		5,55	
107	Allyl	-CH ₃	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-CN		3,87	
108	i-Butyl	-CH ₃	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-CN		4,37	
109	2-Methoxyethyl	-CH ₃	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-CN		3,44	
110	-CH ₂ -C(CH ₃)=CH ₂	-CH ₃	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-CN	<u> </u>	4,24	
111	Allyl	-C ₂ H ₅	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-CN		4,23	
112	-CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH(CH ₃)-	*	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-CN		4,09	
113	-CH(CF ₃)-CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -	*	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-CN		4,12	
114	-CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -	*	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-CN		3,71	
115	-CH ₂ -CH ₂ -CH=CH-CH ₂ -	*	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-CN		3,96	
116	-CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH(CH ₃)- CH ₂ -	*	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-CN		4,6	
117	-CH ₂ -CH ₂ -CH(CH ₃)-CH ₂ - CH ₂ -	*	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-CN		4,6	
118	-CH ₂ -CH ₂ -CH=C(CH ₃)-CH ₂ -	*	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-CN		4,34	
119	-CH ₂ -CH ₂ -CHF-CH ₂ - CH ₂ -	*	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-CN	<u> </u>	3,72	
120	-CH ₂ -CH ₂ -CH(CF ₃)-CH ₂ -CH ₂ -	*	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-CN		4,26	
121	-CH ₂	*	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-CN		4,23	
122	-CH ₂ -CH ₂ -O-CH ₂ -CH ₂ -	*	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-CN		3,16	
123	-CH ₂ -CH ₂ -S-CH ₂ -CH ₂ -	*	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-CN	1	3,79	
124	-CH ₂ -CF ₃	-H	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-CN	1	3,37	1

Tabelle 1 (Fortsetzung)

Bsp.	R ¹	\mathbb{R}^2	\mathbb{R}^3	X1	X ²	Isomer	log	Fp.:
Nr.						**	P	(°C)
125	-C ₂ H ₅	-C ₂ H ₅	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN			
126	2,2,2-Trifluor-1-methylethyl	-H	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN	S	3,65	123-25
127	-C ₂ H ₅	-H	2-Fluorphenyl	-Cl	-CN		3,06	
128	-CH ₂ -CN	-H :	2-Fluorphenyl	-Cl	-CN		2,45	
129	-C(CH ₃) ₂ -CF ₃	-H	2-Fluorphenyl	-CI	-CN		4,01	
130	4-Trifluormethylcyclohexyl	-H	2-Fluorphenyl	-CI	-CN		4,2	
131	-CH ₃	-CH ₃	2-Fluorphenyl	-Cl	-CN		3,12	
132	-CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -	*	2-Fluorphenyl	-CI	-CN		3,56	
133	-CH ₂ -CH ₂ -CH(CF ₃)-CH ₂ - CH ₂ -	*	2-Fluorphenyl	-CI	-CN		4,13	
134	-CH ₂ -CH(CH ₃)-О-CH(CH ₃)- CH ₂ -	*	2-Fluorphenyl	-Cl	-CN		3,67	
135	-CH ₂ -CH ₂ -S-CH ₂ -CH ₂ -	*	2-Fluorphenyl	-CI	-CN		3,63	
136	1-Cyclopropylethyl	-H	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-Cl		4,66	
137	-CH ₂ -CF ₃	-H	2-Chlorphenyl	-Cl	-CN		3,43	
138	i-Butyl	-СН3	2-Chlorphenyl	-Cl	-CN		4,51	
139	2-Methoxyethyl	n-Propyl	2-Chlorphenyl	-Cl	-CN		4,23	
140	2-Methoxyethyl	-С ₂ Н ₅	2-Chlorphenyl	-Cl	-CN		4,28	
141	-CH(CF ₃)-CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -	*	2-Chlorphenyl	-Cl	-CN		4,19	
142	-СН ₂ -СН ₂ -СН ₂ -СН(СН ₃)- СН ₂ -	*	2-Chlorphenyl	-CI	-CN		4,82	
143	-CH ₂ -CH ₂ -CHF-CH ₂ -CH ₂ -	*	2-Chlorphenyl	-Cl	-CN		3,81	
144	i-Propyl	-H	2-Chlor-4-fluorphenyl	-Cl	-CN		3,78	
145	2,2,2-Trifluor-1-methylethyl	-H	2-Chlor-4-fluorphenyl	-CI	-CN	AS + BR	3,87	
146	2,2,2-Trifluor-1-methylethyl	-H	2-Chlor-4-fluorphenyl	-Cl	-CN	AS + BR + BS + AR	3,92	
147	2,2,2-Trifluor-1-methylethyl	-H	2-Chlor-4-fluorphenyl	-Cl	-CN		3,91	
148	i-Butyl	-H ·	2,4-Difluorphenyl	-CI	-CN		3,87	
149	n-Butyl	-H	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		3,86	
150	-CH ₂ -C(CH ₃) ₃	-H	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN	-	4,23	
151	2-Butyl	-H	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		3,82	
152	-CH ₂ -CH ₂ -CF ₃	-H	2,4-Difluorphenyl	-CI	-CN		3,47	

Tabelle 1 (Fortsetzung)

Bsp.	R ¹	R ²	R ³	\mathbf{x}^{1}	X^2	Isomer	log	Fp.:
Nr.						**	P	(°C)
153	n-Propyl	-H	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		3,5	
154	Cyclopentyl	-H	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		3,98	
155	-i-Propyl	-H	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN	1	3,5	
156	Cyclohexyl	-H	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		4,26	
157	1-Cyclohexylethyl	-H	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		4,96	
158	2-Methoxyethyl	-H	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		3,06	-
159	Cyclopropyl	-H	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		3,23	
160	Cyclopropylmethyl	-H	2,4-Difluorphenyl	-CI	-CN		4,35	
161	-CH ₂ -C(CH ₃)=CH ₂	-H	2,4-Difluorphenyl	CI	-CN		3,51	
162	3-Trifluormethylcyclohexyl	-H	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN	1	4,2	
163	2-Trifluormethylcyclohexyl	-H	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		4,23	
164	4-Trifluormethylcyclohexyl	-H	2,4-Difluorphenyl	-CI	-CN		4,21	
165	-CH(CH ₃)-CH ₂ -CH(CH ₃) ₂	-H	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		4,47	
166	-CH ₂ -CH ₂ -N(CH ₃) ₂	-CH ₃	2,4-Difluorphenyl	-CI	-CN		1,72	
167	Propargyl	-СН3	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		3,35	
168	1,3-Dioxolan-2-ylmethyl	-CH ₃	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		3,3	
169	-CH ₂ -CH(OCH ₃) ₂	-CH ₃	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		3,46	
170	-CH ₂ -C(CH ₃)=CH ₂	-CH ₃	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		4,16	
171	n-Butyl	-CH ₃	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		4,36	
172	i-Butyl	-H	2,6-Difluorphenyl	-Cl	-CN		3,73	
173	-CH ₂ -C(CH ₃) ₃	-H	2,6-Difluorphenyl	-CI	-CN		4,15	
174	2-Butyl	-H	2,6-Difluorphenyl	-CI	-CN		3,71	
175	-CH ₂ -CN	-H	2,6-Difluorphenyl	-CI	-CN		2,49	
176	Cyclopentyl	-H	2,6-Difluorphenyl	-Cl	-CN		3,89	
177	-i-Propyl	-H	2,6-Difluorphenyl	-Cl	-CN		3,39	
178	2-Methoxyethyl	-H	2,6-Difluorphenyl	-Cl	-CN		2,96	
179	Cyclopropyl	-H	2,6-Difluorphenyl	-Cl	-CN		3,13	
180	-CH ₂ -CF ₃	-H	2,6-Difluorphenyl	-CI	-CN		3,07	
181	Cyclopropylmethyl	-H	2,6-Difluorphenyl	-Cl	-CN		3,5	
182	-CH ₂ -C(CH ₃)=CH ₂	-H	2,6-Difluorphenyl	-Cl	-CN		3,4	
183	-CH(CH ₃)-CH ₂ -CH(CH ₃) ₂	-H	2,6-Difluorphenyl	-Cl	-CN		4,39	

Tabelle 1 (Fortsetzung)

Bsp.	R ¹	R ²	R ³	X ¹	X ²		log	Fp.:
Nr.						**	P	(°C)
184	Propargyl	-CH ₃	2,6-Difluorphenyl	-CI	-CN		3,27	
185	-CH ₂ -COOC ₂ H ₅	-CH ₃	2,6-Difluorphenyl	-Cl	-CN		3,31	
186	1,3-Dioxolan-2-ylmethyl	-CH ₃	2,6-Difluorphenyl	-Cl	-CN		3,21	
187	Allyl	-CH ₃	2,6-Difluorphenyl	-Cl	-CN		3,77	:
188	i-Butyl .	-CH ₃	2,6-Difluorphenyl	-Cl	-CN		4,23	• ;
189	2-Methoxyethyl	-CH ₃	2,6-Difluorphenyl	-Cl	-CN	·	3,27	ĺ
190	-CH ₂ -C(CH ₃)=CH ₂	-CH ₃	2,6-Difluorphenyl	-Cl	-CN		4,1	
191	Allyl	-C ₂ H ₅	2,6-Difluorphenyl	-Cl	-CN		4,07	
192	(2-Furyl)-methyl	-C ₂ H ₅	2,6-Difluorphenyl	-Cl	-CN		4,04	
193	(2-Tetrahydro-furyl)methyl	-C ₂ H ₅	2,6-Difluorphenyl	-Cl	-CN	·	3,84	
194	2-Methoxyethyl	-C ₂ H ₅	2,6-Difluorphenyl	-Cl	-CN		3,59	
195	-CH ₂ -COOC ₂ H ₅	-C ₂ H ₅	2,6-Difluorphenyl	-Cl	-CN		3,61	
196	n-Butyl	-C ₂ H ₅	2,6-Difluorphenyl	-Cl	-CN		4,64	
197	-C ₂ H ₅	-C ₂ H ₅	2,6-Difluorphenyl	-CI	-CN		3,88	
198	Cyclopropylmethyl	n-Propyl	2,6-Difluorphenyl	-CI	-CN		4,65	·
199	(2-Tetrahydrofuryl)methyl	n-Propyl	2,6-Difluorphenyl	-Cl	-CN		4,24	
200	2-Methoxyethyl .	n-Propyl	2,6-Difluorphenyl	-Cl	-CN		3,96	
201	-CH ₂ -CH(OH)-CH ₂ -CH ₂ -	*	2,6-Difluorphenyl	-CI	-CN		2,47	
202	-CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH(CH ₃)-	*	2,6-Difluorphenyl	-CI	-CN		3,92	
203	-CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -	*	2,6-Difluorphenyl	-Cl	-CN		3,55	
204	-CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ - CH(CH ₃)-	*	2,6-Difluorphenyl	-Cl	-CN		4,4	
205	-CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH(CH ₃)- CH ₂ -	*	2,6-Difluorphenyl	-Cl	-CN		4,46	
206	-CH ₂ -CH ₂ -CH(CH ₃)-CH ₂ - CH ₂ -	*	2,6-Difluorphenyl	-Cl	-CN		4,46	
207	-CH ₂ -CH ₂ -CH=C(CH ₃)-CH ₂ -	*	2,6-Difluorphenyl	-CI	-CN		4,2	
208	-CH ₂ -CH ₂ -CH(CF ₃)-CH ₂ -CH ₂ -	*	2,6-Difluorphenyl	-Cl	-CN		4,13	
209	-CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -	*	2,6-Difluorphenyl	-Cl	-CN		4,07	
210	-CH ₂ -CH ₂ -S-CH ₂ -CH ₂ -	*	2,6-Difluorphenyl	-CI	-CN		3,65	
211	2-Fluorcyclopropyl	-H	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-CN		3,06	

Tabelle 1 (Fortsetzung)

Bsp.	R ¹	R ²	R ³	X ¹	X ² Is	somer	log	Fp.:
Nr.					*	*	P	(°C)
212	i-Butyl	-H	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-Cl		4,7	
213	Allyl	-C ₂ H ₅	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-Cl		5,14	
214	2-Methoxyethyl	-C ₂ H ₅	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-Cl		4,61	
215	-CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH(CH ₃)-	*	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-Cl		4,99	
216	-CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -	*	2,4,6-Trifluorphenyl	-CI	-Cl	•	4,56	
217	-СН ₂ -СН ₂ -СН(СН ₃)-СН ₂ - СН ₂ -	*	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-Cl		5,59	
218	-CH ₂ -CH ₂ -CH=CH- CH ₂ -	*	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-Cl		4,84	
219	-CH ₂ -CH ₂ -CH _{(CH₃)- CH₂-}	*	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-Cl		5,59	
220	-CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -	*	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-Cl	·	5,14	
221	-CH ₂ -CH ₂ -O-CH ₂ -CH ₂ -	*	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-Cl		3,94	
222	-CH ₂ -C(CH ₃) ₃	-Н	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-CI		5,19	<u> </u>
223	Cyclopropylmethyl	-H	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-Cl		4,41	
224	-CH ₂ -CF ₃	-H	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-Cl		4,08	
225	-CH ₂ -C(CH ₃)=CH ₂	-H	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-Cl		4,32	
226	Allyl	-СН3	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-Cl		4,8	
227	i-Butyl	-CH ₃	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-Cl		5,31	
228	2-Methoxyethyl	-CH ₃	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-Cl		4,23	
229	-CH ₂ -C(CH ₃)=CH ₂	-CH ₃	2,4,6-Trifluorphenyl	-C1	-Cl		5,17	
230	-CH ₂ -CH ₂ -CF ₂ -CH ₂ -CH ₂ -	*	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-CN		3,81	
231	-CH ₂ -CH ₂ -CF ₂ -CH ₂ -CH ₂ -	*	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-Cl		4,61	
232	(2,2-Dichlor-cyclopropyl)- methyl	-СН ₃	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-CN		4,32	2
233	(2,2-Dichlor-cyclopropyl)- methyl	-CH ₃	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-Cl		5,16	5
234	2-Fluorcyclopropyl	-H	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-Cl		3,72	2
235	-C ₂ H ₅	-H	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		3,2	
236	-CH ₂ -CF ₃	-H	2,4-Difluorphenyl	-CI	-CN		3,34	1
237	3,5-bis-Trifluormethyl- cyclohexyl	-H	2,4-Difluorphenyl	-CI	-CN		4,4	1

Tabelle 1 (Fortsetzung)

Bsp.	\mathbb{R}^1	R ²	\mathbb{R}^3	X ¹	X ²	Isomer	log	Fp.:
Nr.						**	P	(°C)
238	-CH ₂ -COOC ₂ H ₅	-CH ₃	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		3,49	
239	Allyl	-CH ₃	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		3,87	
240	-CH ₂ -CH ₂ -CN	-СН3	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		2,98	
241	-CH ₂ -CN	-CH ₃	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		2,95	
242	-CH ₂ -COOCH ₃	-CH ₃	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		3,17	
243	(2-Furyl)-methyl	-CH ₃	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		3,87	
244	i-Butyl	-CH ₃	2,4-Difluorphenyl	-C1	-CN		4,33	
245	-CH ₂ -CH ₂ -O-CH=CH ₂	-CH ₃	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		2,6	
246 .	2-Methoxyethyl	-CH ₃	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		3,41	
247	-CH ₃	-CH ₃	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		3,25	
248	1,2-Dimethylpropyl	-H	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-CN		4,17	
249	1,2-Dimethylpropyl	-H	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-Cl		5,02	
250	1,2-Dimethylpropyl	-H	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-Cl		5,02	
251	1,2-Dimethylpropyl	-H	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-Cl		5,02	
252	1,2-Dimethylpropyl	-H	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-CN		4,16	
253	1,2-Dimethylpropyl	-H	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-CN		4,16	
254	-O-CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -	*	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		3,71	
255	-O-CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -	*	2-Chlor-4-fluorphenyl	-Cl	-CN		4,02	
256	-O-CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -	*	2-Chlor-6-fluorphenyl	-CI	-CN		3,85	
257	1,2-Dimethylpropyl	-H	2-Chlor-4-fluorphenyl	-Cl	-CN	AS + BR	4,43	
258	1,2-Dimethylpropyl	-H	2-Chlor-4-fluorphenyl	-Cl	-CN	AR + BS	4,48	
259	i-Butyl	-Н	2-Chlor-4-fluorphenyl	-CI	-CN		4,18	
260	-CH ₂ -C(CH ₃) ₃	-Н	2-Chlor-4-fluorphenyl	-Cl	-CN		4,61	
261	2-Butyl	-H	2-Chlor-4-fluorphenyl	-CI	-CN		4,18	
262	Cyclopentyl	-H	2-Chlor-4-fluorphenyl	-CI	-CN		4,32	
263	2-Methoxyethyl	-H	2-Chlor-4-fluorphenyl	-CI	-CN		3,33	
264	Cyclopropylmethyl	-H	2-Chlor-4-fluorphenyl	-Cl	-CN		3,9	<u> </u>
265	-CH ₂ -C(CH ₃)=CH ₂	-H	2-Chlor-4-fluorphenyl	-Cl	-CN		3,85	
266	i-Butyl	-CH ₃	2-Chlor-4-fluorphenyl	-Cl	-CN		4,67	
267	2-Methoxyethyl	-CH ₃	2-Chlor-4-fluorphenyl	-Cl	-CN		3,72	
268	-CH ₂ -C(CH ₃)=CH ₂	-CH ₃	2-Chlor-4-fluorphenyl	-Cl	-CN		4,56	
	1	1				1	1	1

Tabelle 1 (Fortsetzung)

Bsp.	\mathbb{R}^1	R ²	\mathbb{R}^3	X1	X ²	Isomer	log	Fp.:
Nr.						**	P	(°C)
269	-CH ₂ -C(CH ₃)=CH ₂	-C ₂ H ₅	2-Chlor-4-fluorphenyl	-Cl	-CN		4,87	
270	2-Methoxyethyl	-C ₂ H ₅	2-Chlor-4-fluorphenyl	-Cl	-CN		3,99	
271	-CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH(CH ₃)-	*	2-Chlor-4-fluorphenyl	-CI	-CN		4,32	
272	-CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -	*	2-Chlor-4-fluorphenyl	-CI	-CN		3,99	
273	-CH ₂ -CH ₂ -CH(CH ₃)-CH ₂ - CH ₂ -	* .	2-Chlor-4-fluorphenyl	-Cl	-CN		4,92	
274	-CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -	*.	2-Chlor-4-fluorphenyl	-CI	-CN		4,51	
275	-CH ₂ -CH ₂ -O-CH ₂ -CH ₂ -	*	2-Chlor-4-fluorphenyl	-Cl	-CN		3,33	
276	-CH ₂ -CF ₃	-H	2-Chlor-4-fluorphenyl	-Cl	-CN			
277	-CH(CF ₃)-CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -	*	2-Chlor-4-fluorphenyl	-Cl	-CN			
278	1,2-Dimethylpropyl	-H	2-Chlor-6-fluorphenyl	-H	-Cl		4,43	
279	-CH ₂ -C(CH ₃)=CH ₂	-C ₂ H ₅	2-Chlor-4-fluorphenyl	-H	-Cl		5,14	
280	-NH-CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -	*	2-Chlor-4-fluorphenyl	-H	-Cl		3,57	
281	-NH-CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -	*	2-Chlor-6-fluorphenyl	-H	-Cl		3,6	
282	-CH ₂ -CH ₂ -CH(COCH ₃)-CH ₂ -CH ₂ -	*	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		3,31	
283	-CH ₂ -CH=C(C ₂ H ₅)-CH ₂ - CH ₂ -	*	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		4,76	
284	-CH ₂ -CH ₂ -CH=C(CH ₃)-CH ₂ -	*	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		4,33	
285	-CH ₂ -CH ₂ -CH(COOCH ₃)- CH ₂ -CH ₂ -	*	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		3,61	
286	-CH ₂ -CH ₂ -CHBr-CH ₂ -CH ₂ -	*	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		4,21	
287	-CH(COOCH ₃)-CH ₂ -CH ₂ - CH ₂ -CH ₂ -	*	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		3,85	
288	-CH ₂ -CH ₂ -CHF-CH ₂ -CH ₂ -	*	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		3,66	
289	HN O CH,	*	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		4	
290	-CH ₂ -CH ₂ -CH(CF ₃)-CH ₂ - CH ₂ -	*	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		4,2	

Tabelle 1 (Fortsetzung)

Bsp.	\mathbb{R}^1	R ²	\mathbb{R}^3	X ¹	X^2	Isomer	log	Fp.:
Nr.						**	P	(°C)
291		*	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		1,74	
L	* .	·						
292	-CH ₂ -CH ₂ -CH(NH-COCH ₃)- CH ₂ -CH ₂ -	*	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		2,51	
293	-CH ₂ -CH ₂ -N(CH ₃)-CH ₂ -CH ₂ -	*	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		1,47	
294	-CH ₂ -CH(CH ₃)-О-CH(CH ₃)- CH ₂ -	*	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		3,77	
295	-СH ₂ -СH ₂ -СH ₂ -СH ₂ -СН ₂ -	*	2,4-Difluorphenyl	-CI	-CN		4,18	
296	-CH ₂ -CH ₂ -S-CH ₂ -CH ₂ -	*	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		3,73	
297	# #	*	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		4,38	
298	1,2-Dimethylpropyl	-H	2,6-Difluorphenyl	-Cl	-CN		4,02	
299	-CH ₂ -CHF ₂	-H	2-Chlor-6-fluorphenyl	-H	-Cl		3,09	
300	2-Methoxyethyl	n-Propyl	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-CN		4,1	
301	2,2,2-Trifluor-1-methylethyl	-H	2,6-Difluorphenyl	-Cl	-CN	R	3,47	
302	1,2-Dimethylpropyl	-H	2-Chlor-4-fluorphenyl	-Cl	-CN	BR ,	4,44	
303	1,2-Di-methylpropyl	-H	2-Chlor-4-fluorphenyl	-Cl	-CN	AR	4,47	
304	1,2-Dimethylpropyl	-H	2-Chlor-4-fluorphenyl	-Cl	-CN	AR + BR	4,45	
305	1,2-Dimethylpropyl	-H	2-Chlor-4-fluorphenyl	-Cl	-CN	AS	4,46	
306	1,2-Dimethylpropyl	-H	2-Chlor-4-fluorphenyl	-Cl	-CN	BS	4,46	
307	1,2-Dimethylpropyl	-H	2-Chlor-4-fluorphenyl	-Cl	-CN	AS+BS	4,45	
308	-CH ₂ -CH ₂ -N(CH ₃) ₂	-С ₂ Н ₅	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		1,83	
309	Allyl .	-C ₂ H ₅	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		4,18	
310	(2-Furyl)methyl	-C ₂ H ₅	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		4,18	
311	(2-Tetrahydrofuryl)methyl	-C ₂ H ₅	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		4,02	
312	-CH ₂ -CH ₂ -CN	-C ₂ H ₅	2,4-Difluorphenyl	-CI	-CN		3,24	
313	2-Methoxyethyl	-C ₂ H ₅	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		3,74	

Tabelle 1 (Fortsetzung)

Bsp.	\mathbb{R}^1	R ²	R ³	X ¹	X ²	Isomer	log	Fp.:
Nr.						**	P	(°C)
314	-CH ₂ -COOC ₂ H ₅	-C ₂ H ₅	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		3,81	
315	3-Aminopropyl	n-Propyl	2,4-Difluorphenyl	-CI	-CN		1,75	-
316	(2-Tetrahydrofuryl)methyl	n-Propyl	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		4,45	
317	2-Thienylmethyl	n-Propyl	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		4,8	
318	2-Methoxyethyl	n-Propyl	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		4,13	
319	-CH ₂ -CH ₂ -NH ₂	-i-Propyl	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		1,72	
320	-CH ₂ -COOC ₂ H ₅	Cyclo- propyl	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		3,99	
321	-CH ₂ -CH(OH)-CH ₂ -CH ₂ -	*	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		2,57	
322	-CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH(CH ₃)-	* .	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		4,05	
323	-CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -	*	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		3,7	
324	-CH ₂ -CH ₂ -CH(OH)-CH ₂ - CH ₂ -	*	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		2,63	
325	***************************************	*	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		3,51	
326	-CH ₂ -CH(CH ₃)-CH ₂ - CH(CH ₃)-CH ₂ -	*	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		4,98	
327	-CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ - CH(CH ₃)-	*	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		4,49	
328	-CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH(CH ₃)- CH ₂ -	*	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		4,59	
329	-CH ₂ -CH ₂ -CH(CH ₃)-CH ₂ - CH ₂ -	*	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		4,59	
330	-CH ₂ -CH(OH)-CH ₂ - CH ₂ -CH ₂ -	*	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		2,83	
331	-CH ₂ -CH ₂ -C(CH ₃) ₂ -CH ₂ - CH ₂ -	*	2,4-Difluorphenyl	-Cl	-CN		4,83	
332	-CH ₂ -CH ₂ -S-CH ₂ -CH ₂ -	*	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-Cl		4,64	
333	1,2-Dimethylpropyl	-H	2-Chlorphenyl	-Cl	-Cl	В	5,17	
334	1,2-Dimethylpropyl	-H	2-Chlorphenyl	-Cl	-Cl	A	5,18	
335	i-Butyl	-CH ₃	2-Chlorphenyl	-Cl	-Cl		5,38	
336	1,2-Dimethylpropyl	-H	2-Chlor-6-fluorphenyl	-Cl	-CN		4,25	

Tabelle 1 (Fortsetzung)

Bsp.	R ¹	R ²	R ³	X1	X ²	Isomer	log	Fp.:
Nr.	ļ					**	P	(°C)
337	1,2-Dimethylpropyl	-H	2-Chlor-6-fluorphenyl	-CI	-CN		4,26	
338	-CH ₂ -CH ₂ -O-CH ₂ -CH ₂ -	*	2-Chlorphenyl	-CI	-CI		3,86	
339	-CH ₂ -CH ₂ -S-CH ₂ -CH ₂	*	2-Chlorphenyl	-CI	-CI		4,67	
340	-CH ₂ -CH ₂ -CF ₂ -CH ₂ - CH ₂	*	2-Chlorphenyl	-CI	-Cl		4,67	,
341	2,2,2-Trifluor-1-methylethyl	-H	2-Chlorphenyl	-Cl	-Cl	В	4,48	
342	2,2,2-Trifluor-1-methylethyl	-H	2-Chlorphenyl	-Cl	-Cl	A	4,52	
343	-CH ₂ -CH ₂ -O-CH ₂ -CH ₂ -	*	2-Chlor-4-fluorphenyl	-CI	-Cl		4,01	
344	-CH ₂ -CH ₂ -S-CH ₂ -CH ₂	*.	2-Chlor-4-fluorphenyl	-CI	-Cl	†	4,79	
345	-CH ₂ -CH ₂ -CF ₂ -CH ₂ -CH ₂ -	*	2-Chlor-4-fluorphenyl	-CI	-Cl	<u> </u>	4,79	
346	Cyclopropylmethyl	-H	2-Chlor-4-fluorphenyl	-Cl	-Cl	 	4,57	
347	-CH ₂ -CF ₃	-H	2-Chlor-4-fluorphenyl	-Cl	-Cl		4,2	
348	i-Butyl	-CH ₃	2-Trifluormethylphenyl	-Cl	-CN	 	4,48	
349	-CH ₂ -C(CH ₃) ₃	-H	2-Trifluormethylphenyl	-CI	-CN	 	4,43	
350	-CH ₂ -CH ₂ -CH(CH ₃)-CH ₂ - CH ₂	*	2-Trifluormethylphenyl	-Cl	-CN		4,71	
351	2,2,2-Trifluor-1-methylethyl	-H	2-Chlor-4-fluorphenyl	-CI	-Cl	В	4,63	
352	2,2,2-Trifluor-1-methylethyl	-H	2-Chlor-4-fluorphenyl	-Cl	-C1	Α.	4,62	
353	1,2-Dimethylpropyl	-H	2-Chlor-4-fluorphenyl	-Cl	-CI	В	5,26	
354	1,2-Dimethylpropyl	-H	2-Chlor-4-fluorphenyl	-CI	-Cl	A	5,25	
355	-NH-CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -	*	2-Chlor-6-fluorphenyl	-Cl	-CN		3,66	Paste
356	-NH ₂	i-Butyl	2-Chlor-6-fluorphenyl	-Cl	-CN		3,9	Öl
357	-CH ₂ -CF ₃	-H	2-Trifluormethylphenyl	-Cl	-CN		3,44	
358	1,2-Dimethylpropyl	-Н	2-Trifluormethylphenyl	-Cl	-Cl	A	5,04	
359	1,2-Dimethylpropyl	-H	2-Trifluormethylphenyl	-Cl	-Cl	В	5,05	
360	-CH ₂ -C(CH ₃) ₃	-H .	2-Chlorphenyl	-Cl	-Cl		5,34	
361	-CH ₂ -C(CH ₃) ₃	-H	2-Chlor-4-fluorphenyl	-Cl	-C1		5,4	
362	-CH ₂ -CH ₂ -S-CH ₂ -CH ₂ -	*	2-Chlor-6-fluorphenyl	-CI	-Cì		4,79	
363	-CH ₂ -CH ₂ -S-CH ₂ -CH ₂ -	*	2-Trifluormethylphenyl	-CI	-C1		4,68	
364	-NH-CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -	*	2-Trifluormethylphenyl	-CI	-Cl		4,41	
365	-CH ₂ -CH ₂ -O-CH ₂ -CH ₂ -	*	2-Trifluormethylphenyl	-Cl	-Cl		3,9	

Tabelle 1 (Fortsetzung)

Bsp.	R ¹	R ²	\mathbb{R}^3	X1	\mathbf{X}^2	Isomer	log	Fp.:
Nr.						**	P	(°C)
366	2,2,2-Trifluor-1-methylethyl	-H	2-Trifluormethylphenyl	-Cl	-CI	В	4,49	
367	2,2,2-Trifluor-1-methylethyl	-H	2-Trifluormethylphenyl	-Cl	-Cl	A	4,46	
368	-NH-CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -	*	2-Chlor-4-fluorphenyl	-Cl	-CN		3,78	209-11
369	2,2,2-Trifluor-1-methylethyl	-H	2-Trifluormethylphenyl	-Cl	-CN	A	3,75	
370	2,2,2-Trifluor-1-methylethyl	-H	2-Trifluormethylphenyl	-Cl	-CN	В	3,79	
371	20	*	2-Trifluormethylphenyl	-Cl	-Cl		4,17	
372	-NH ₂	i-Butyl	2-Chlor-4-fluorphenyl	-Cl	-CN		4,09	Paste
373	-CH ₂ -CH ₂ -CH(CH ₃)-CH ₂ - CH ₂ -	*	2-Chlor-6-fluorphenyl	-Cl	-CI		5,77	
374	-NH-CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂	*	2-Chlor-6-fluorphenyl	-CI	-Cl		4,4	
375	-NH ₂	i-Butyl	2-Chlor-6-fluorphenyl	-H	-Cl		4,11	Öl
376	1,2-Dimethylpropyl	-H	2-Trifluormethylphenyl	-CI	-CN		4,26	
377	-NH ₂	i-Butyl	2-Trifluormethylphenyl	-Cl	-CN		3,96	128-30
378	2,2,2-Trifluor-1-methylethyl	-H	2-Trifluormethylphenyl	-Cl	-CN	A	3,79	
379	2,2,2-Trifluor-1-methylethyl	-H	2-Trifluormethylphenyl	-Cl	-CN	В	3,79	
380	2,2,2-Trifluor-1-methylethyl	-H	2,4,6-Trifluorphenyl	-CI	-Cl		4,42	
381	-CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -NH-	*	2-Chlor-6-fluorphenyl	-Cl	-CN		3,23	
382	-CH(CH ₃)-C(CH ₃) ₃	-H	2-Chlor-4-fluorphenyl	-CI	-CN		4,78	180-5
383	-CH(CH ₃)-C(CH ₃) ₃	-H	2-Chlor-6-fifuorphenyl	-Cl	-CN		4,6	
384	-CH(CH ₃)-C(CH ₃) ₃	-H	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-CN		4,51	
385	-CH ₂ -CH ₂ -O-CH ₂ -CH ₂	*	2-Chlor-5-nitrophenyl	-Cl	-NO ₂		2,91	
386	1,2,2-Trimethylpropyl	-H	2-Chlor-6-fluorphenyl	-Cl	-CN		4,59	146-8
387	1,2,2-Trimethylpropyl	-Н	2-Chlor-6-fluorphenyl	-Cl	-CN		4,66	145-8
388	-CH(CH ₃ -C(CH ₃) ₃	-Н	2-Trifluormethylphenyl	-Cl	-CN		4,57	
389	-CH(CH ₃)-C(CH ₃) ₃	-H	2-Chlor-4-fluorphenyl	-Cl	-Cl		5,63	
390	1,2,2-Trimethylpropyl	-H	2-Chlor-4-fluorphenyl	-Cl	-CN		4,8	Paste
391	1,2,2-Trimethylpropyl	-H	2-Chlor-4-fluorphenyl	-Cl	-CN		4,83	Paste
392	-CH ₂ -CH ₂ -O-CH ₂ -CH ₂ -	*	2-Chlorphenyl	-Cl	-Br		3,97	
393	-CH(CH ₃)-C(CH ₃) ₃	-H	2-Chlor-4-fluorphenyl	-Cl	-CSNH ₂	1	4,74	Paste

Tabelle 1 (Fortsetzung)

Bsp.	\mathbb{R}^1	R ²	\mathbb{R}^3	X ¹	X ²	Isomer	log	Fp.:
Nr.						**	P	(°C)
394	1,2,2-Trimethylpropyl	-H	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-CN		4,55	
395	i-Butyl	-H	2-Chlor-4-methoxyphenyl	-Cl	-CN		4,01	
396	-CH(CH ₃)-C(CH ₃) ₃	-H	2-Chlor-4-methoxyphenyl	-Cl	-CN		4,67	
397 ·	-CH ₂ -C(CH ₃) ₃	-H	2-Chlor-4-methoxyphenyl	-Cl	-CN		4,45	
398	1,2-Dimethylpropyl	-H	2-Chlorphenyl	-CI	-Br	-	5,31	
399	-CH ₂ -CH ₂ -O-CH ₂ -CH ₂	*	2-Chlorphenyl	-Cl	I		4,13	
400	1,2-Dimethylpropyl	-H	2-Chlorphenyl	-CI	I		5,43	
401	-CH(CH ₃)-C(CH ₃) ₃	-H	2-Chlor-4-fluorphenyl	-Cl	-СНО		4,43	
402	-CH(CH ₃)-C(CH ₃) ₃	-H	2-Chlor-4-fluorphenyl	-Cl	-CH=N-O- CH ₃	A + B	5,48	Paste
403	-CH(CH ₃)-C(CH ₃) ₃	-H	2-Chlor-4-fluorphenyl	-Cl	-CH=N-O- CH ₃	A	5,5	Paste
404	-CH(CH ₃)-C(CH ₃) ₃	-H	2-Chlor-4-fluorphenyl	-CI	-CH=N-O- CH ₃	В	5,57	Paste
405	1,2-Dimethylpropyl	-H	2-Chlor-4-methoxyphenyl	-Cl	-CN		4,33	
406	-CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ - CH(CH ₃)-	*	2-Chlor-4-methoxyphenyl	-Cl	-CN		4,65	
407	1,2,2-Trimethylpropyl	-H	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	Cyclo- propyl		5,88	
408	-CH ₂ -CF ₃	-H	2-Chlor-4-methylphenyl	-Cl	-CN		3,47	
409	1,2-Dimethylpropyl	-H	2-Chlorphenyl	-Cl	-СНО		3,98	
410	i-Butyl	-CH ₃	2-Chlor-4-methoxypyhenyl	-Cl	-CN		4,5	
411	-CH ₂ -CH ₂ -O-CH ₂ -CH ₂ -	*	2-Chlor-4-methoxypyhenyl	-Cl	-CN		3,26	
412	-CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ - CH(CH ₃)-	*	2-Chlor-4-methoxypyhenyl	-CI	-CN		4,18	
413	-CH ₂ -CH ₂ -CH(CN)-CH ₂ -CH ₂	*	2-Chlor-4-fluorphenyl	-Ci	-Cl		4,06	
414	1,2-Dimethylpropyl	-Н	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	Cyclo- propyl		5,5	
415	-CH(CH ₃ -C(CH ₃) ₃	-H	2-Chlor-6-fluorphenyl	-Cl	-CSNH ₂		4,52	
416	1,2-Dimethylpropyl	-H	2-Chlorphenyl	-Cl	Cyclo- propyl		5,61	
417	1,2-Dimethylpropyl	-H	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-Br		5,13	
418	-CH ₂ -CH ₂ -CH(CH ₃)-CH ₂ - CH ₂	*	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-Br		5,65	

<u>Tabelle 1</u> (Fortsetzung)

Bsp.	\mathbb{R}^{1}	\mathbb{R}^2	R ³	X 1	y 2	Isomer	log	Fp.:
Nr.				^	A	**	P	(°C)
	CH. CH. O CH. CH.	*	2.4.6 Taigneen 1 and	-	D	 	<u> </u>	()
419			2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-Br		3,97	
420	1,2,2-Trimethylpropyl	-H	2-Chlorphenyl	-Cl	Cyclo- propyl		5,97	
421	CH ₃ CH ₃	-H	2-Chlor-4-fluorphenyl	-CI	-CH ₃		4,79	
422	CH-C(CH ₃) ₃	-H ·	2-Chlor-4-fluorphenyl	-Cl	-СНО		4,43	
423	——СН ₂ —СН ₂ —СН—СН ₂ —СН ₂ СН ₃	*	2-Chlorphenyl	-CI	-СНО		4,42	
424	CH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₃	*	2-Chlor-4-fluorphenyl	-Cl	-СНО		4,53	
425	CH-CH-CH ₃	Н	2-Chlor-phenyl	-Cl	-СНО		3,98	
426	—СН ₂ —СН ₂ —О—СН ₂ —СН ₂ —	*	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-СНО		2,78	
427	—CH-CH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₂	*	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-СНО		4,24	
428	—сн—с(сн ₃) ₃ Сн ₃	н	2-Chlor-6-fluorphenyl	-Cl	-СНО		4,25	
429	-NH-CH2-CH2-CH2-CH2	*	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-СНО		3,28	
430	—СН—СН ₂ —СН ₃ СН ₃	H	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-СНО		3,52	
431	—CH-CH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₃	*	2,4,6-Trifluorphenyl	-CI	-СНО		3,74	
432	—СН ₂ —СН ₂ —S—СН ₂ —СН ₂ —	*	2,4,6-Trifluorphenyl	-CI	-СНО		3,45	
433	—CH—CF ₃ CH ₃	н	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-СНО		3,39	
434		*	2-Chlor-4-fluorphenyl	-Cl	-СНО		2,94	
435	—СН ₂ —СН ₂ —S-СН ₂ —СН ₂ —	*	2-Chlor-phenyl	-Cl	-СНО		3,51	
						ـــــاء		

Tabelle 1 (Fortsetzung)

Bsp.	R ¹	\mathbb{R}^2	\mathbb{R}^3	X^1	X ²	Isomer	log	Fp.:
Nr.						**	P	(°C)
436	—CH—C(CH ₃) ₃ CH ₃	H	2,4,6-Trifluorphenyl	-Cl	-СНО		3,16	
437	CH-CH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₃	*	2-Chlorphenyl	-Cl	-СНО		3,80	
438	-CH ₂ -CH ₂ -S-CH ₂ -CH ₂ -	*	2-Chlor-4-fluor-phenyl	-Cl	-СНО		3,65	
439	—CH-CH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₃	*	2-Chlor-4-fluorphenyl	-Cl	-СНО		4,45	
440	—CH-CH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₃	*	2-Chlor-4-fluorphenyl	-CI	-СНО		3,95	

steht für die Anknüpfungsstelle

Die Bestimmung der logP-Werte erfolgte gemäß EEC-Directive 79/831 Annex V. A8 durch HPLC (Gradientenmethode, Acetonitril/0,1 % wässrige Phosphorsäure)

- *) bedeutet, dass R¹ und R² gemeinsam mit dem Stickstoffatom, an das sie gebunden sind, einen heterocyclischen Ring bilden.
- **) Die Produkte wurden teilweise als Stereoisomere isoliert. "S", bzw. "R" bedeutet S- bzw. R-Konfiguration am Chiralitätszentrum; "AS" bedeutet eine eindeutige aber unbekannte Konfiguration am Atropiezentrum und S-Konfiguration am Chiralitätszentrum. BS bedeutet die jeweils andere eindeutige aber unbekannte Konfiguration am Atropiezentrum und S-Konfiguration am Chiralitätszentrum. "AR" und "BR" bedeuten wiederum die jeweiligen komplementären Konfigurationen am Atropiezentrum gepaart mit der R-Konfiguration am Chiralitätszentrum. Demnach sind bei gleichen Substituenten "AR" und "BS", sowie "AS" und "BR" jeweils Enantiomerenpaare.

5

10

15

20

Herstellung der Verbindung gemäß Beispiel 401

In eine Lösung von 300 mg (0,738 mmol) 3-Cyano-5-chlor-6-(2-chlor-4-fluor-phenyl)-7-(1,2,2-trimethyl-propyl-amino)-pyrazolo[1,5a]pyrimidin in 13,2 g Dichlor-methan wird unter Argonatmosphäre und unter Rühren bei –50°C langsam eine 1-molare Lösung von 649 mg (0,812 mmol) Di-isobutyl-aluminiumhydrid in Toluol eingetropft. Nach beendeter Zugabe wird noch 30 Minuten bei –50°C gerührt. Anschließend lässt man die Temperatur des Reaktionsgemisches auf 0°C ansteigen, versetzt dann mit gesättigter, wässriger Ammoniumchlorid-Lösung und rührt 2 Stunden bei 0°C. Man versetzt mit 1-N Salzsäure, trennt die organische Phase ab und extrahiert die wässrige Phase noch dreimal mit Dichlormethan. Die vereinigten organischen Phasen werden nacheinander mit gesättigter, wässriger Natriumhydrogencarbonat-Lösung und mit gesättigter, wässriger Kochsalz-Lösung gewaschen, über Natriumsulfat getrocknet und dann unter vermindertem Druck eingeengt. Man erhält auf diese Weise 300 mg (99 % der Theorie) an 3-Formyl-5-chlor-6-(2-chlor-4-fluor-phenyl)-7-(1,2,2-trimethyl-propylamino)-pyrazolo[1,5a]pyrimidin. HPLC: logP = 4,43.

III LC. logi 4,45

Herstellung der Verbindung gemäß Beispiel 402

Eine Lösung von 300 mg (0,733 mmol) 3-Formyl-5-chlor-6-(2-chlor-4-fluor-phenyl)-7-(1,2,2-trimethylpropylamino)-pyrazlo[1,5a]pyrimidin in 20 ml Ethanol wird bei Raumtemperatur mit 73 mg (0,880 mmol) Methoxyamin-Hydrochlorid und 1,0 g des unter der Bezeichnung Amberlyst A-21 im Handel befindlichen, schwach basischen Ionenaustauschers versetzt und 18 Stunden bei Raumtemperatur geschüttelt. Danach wird das Reaktionsgemisch filtriert und das Filtrat unter vermindertem Druck eingeengt. Man erhält 220 mg an 3-Methoximino-5-chlor-6-(2-chlor-4-fluor-phenyl)-7-(1,2,2-trimethyl-propylamino)-pyrazolo[1,5a]pyrimidin in Form eines Atropisomerengemisches.

HPLC: logP = 5,48.

15

10

5

Herstellung von Vorprodukten der Formel (II)

Beispiel 441

$$\begin{array}{c|c} F & CI \\ \hline CI & N & N \\ \hline CI & CI \\ \hline \end{array}$$
 (II-1)

Verfahren (g):

48 g (0,184 Mol) 2-Chlor-4-fluor-phenylmalonsäuredimethylester werden mit 19,91 g (0,184 Mol) 4-Cyano-5-aminopyrazol und mit 37,55 g (0,203 Mol) Tri-nbutylamin vermischt und 6 Stunden bei 180°C gerührt. Das bei der Reaktion entstehende Methanol wird abdestilliert. Anschließend wird das Reaktionsgemisch auf Raumtemperatur abgekühlt. Bei 95°C und 1 mbar werden flüchtige Komponenten abdestilliert. Man erhält als Rückstand 6-(2-Chlor-4-fluorphenyl)-5,7-dihydroxypyrazolo[1,5-a]pyrimidin-3-carbonitril in Form eines Rohproduktes, das ohne zusätzliche Reinigung für die weitere Synthese verwendet wird.

Verfahren (e)

15

20

$$\begin{array}{c|c} F & CI & \\ \hline CI & N & N \\ \hline CI & N & CN \\ \end{array}$$
 (II-1)

Das zuvor erhaltene 6-(2-Chlor-4-fluor-phenyl)-5,7-dihydroxy-pyrazolo[1,5-a]pyrimidin-3-carbonitril wird im Rohzustand in 367,3 g (2,395 Mol) Phosphoroxychlorid gelöst. Man gibt bei Raumtemperatur 31,95 g (0,153 Mol) Phosphorpentachlorid in Portionen dazu. Dann kocht man die Mischung 12 Stunden unter Rückfluss. Die flüchtigen Komponenten werden unter vermindertem Druck abdestilliert, der Rückstand wird mit Dichlormethan versetzt und mit Wasser gewaschen. Die organische

PCT/EP2003/005159

Phase wird über Natriumsulfat getrocknet und unter vermindertem Druck eingeengt. Der Rückstand wird mit 3 Teilen Cyclohexan und 1 Teil Essigsäureethylester als Laufmittel an Kieselgel chromatographiert. Man erhält 21 g 95,7 %iges 3-Cyano-5,7-dichlor-6-(2-chlor-4-fluorphenyl)-pyrazolo[1,5-a]pyrimidin.

5

HPLC: logP = 3,48

¹H-NMR (DMSO-d6, Tetramethylsilan): $\delta = 7.44-7.52$ (1H); 7.62-7.66 (1H); 7.71-7.77 (1H); 9.03 (1H) ppm.

10

Beispiel 442

Verfahren (e)

15

20

26 g (82,4 mMol) 3-Chlor-6-(2,4,6-trifluorphenyl)-pyrazolo[1,5-a]pyrimidin-5,7-diol und 8,6 g (41,2 mMol) Phosphorpentachlorid werden in 126,3 g Phosphoroxychlorid eine Stunde bei 110°C gerührt. Nach dem Abkühlen wird die Reaktionsmischung unter Eiskühlung mit Wasser und Dichlormethan verrührt. Die organische Phase wird abgetrennt, getrocknet und unter vermindertem Druck eingeengt. Der Rückstand wird mit Methyl-t-butylether/Petrolether (1:9) an Kieselgel chromatografiert. Man erhält 5 g (16,4 % der Theorie) an 3,5,7-Trichlor-6-(2,4,6-trifluorphenyl)pyrazolo[1,5-a]-pyrimidin.

25 HPLC: logP = 3,97

Beispiel 443

$$\begin{array}{c|c} F & CI \\ \hline CI & N & N \\ \hline CI & CI \\ \end{array}$$
 (II-3)

Verfahren (d):

5

10

14,2 g (11,9 mMol) 25 %iges 3-Chlor-6-(2-chlor-4-fluorphenyl)-pyrazolo[1,5-a]pyrimidin-7-ol und 1,24 g (5,9 mMol) Phosphorpentachlorid werden in 16,3 g Phosphoroxychlorid eine Stunde bei 110°C und dann 4 Stunden ohne weitere Wärmezufuhr gerührt. Nach dem Abkühlen wird die Reaktionsmischung unter Eiskühlung mit Wasser und Dichlormethan verrührt. Die organische Phase wird abgetrennt, getrocknet und unter vermindertem Druck eingeengt. Der Rückstand wird mit n-Hexan/Essigsäureethylester (3:1 bis 1:1) an Kieselgel chromatografiert. Man erhält 2,1 g (54 % der Theorie) an 3,7-Dichlor-6-(2-chlor-4-fluorphenyl)pyrazolo[1,5-a]-pyrimidin.

15

$$HPLC: logP = 3,56$$

Nach den zuvor angegebenen Methoden werden auch die in der folgenden Tabelle 2 aufgeführten Verbindungen der Formel

20

$$R^3$$
 N
 N
 X^1
 N
 X^2
(II)

hergestellt.

Tabelle 2

Bsp.	X ¹	Υl	R ³	X ²	logP	Fp.: (°C)
Nr.						
444	-Cl	-Cl	2-Chlor-6-fluorphenyl	-CN	3,31	
445	-Cl	-Cl	2-Chlor-4-fluorphenyl	-Cl		
446	-Cl	-Cl	2,4-Difluorphenyl	-CN	3,16	136-38
447	-Cl	-Cl	2,6-Dichlorphenyl	-CN	3,59	
448	-Cl	-Cl	2,4,6-Trifluorphenyl	-CN	3,2	
449	-H	-Cl	2-Chlor-6-fluorphenyl	-CN		
450	H	-Cl	2-Chlor-6-fluorphenyl	-Cl		
451	-Cl	-CI	2,4,6-Trifluorphenyl		4,38	
452	-Cl	-Cl	2-Chlorphenyl			

Die Bestimmung der logP-Werte erfolgte gemäß EEC-Directive 79/831 Annex V. A8 durch HPLC (Gradientenmethode, Acetonitril/0,1 % wässrige Phosphorsäure)

Herstellung von Vorprodukten der Formeln (V) und (VI):

Beispiel 453

10

Verfahren (f)

5

15

20

11,3 g (43,85 mMol) 2-(2-Chlor-4-fluorphenyl)-3-(dimethylamino)-2-acrylsäure-methyl und 5,2 g (43,85 mMol) 4-Chlor-1H-pyrazol-5-amin werden in 11,5 ml Tri-n-butylamin 6 Stunden bei 180°C gerührt, wobei entstehendes Methanol und Dimethylamin abdestilliert werden. Anschließend wird die Mischung unter vermindertem Druck weiter eingeengt. Man erhält 14,2 g (27 % der Theorie) 25%iges 3-Chlor-6-(2-chlor-4-fluorphenyl)pyrazolo[1,5-a]pyrimidin-7-ol.

Beispiel 454

10 Verfahren (g)

11,15 g (42,5 mMol) 2-(2,4,6-Trifluorphenyl)-malonsäuredimethylester und 5 g (42,5 mMol) 4-Chlor-1H-pyrazol-5-amin werden in 11,5 ml Tri-n-butylamin 3 Stunden bei 180°C gerührt, wobei entstehendes Methanol abdestilliert wird. Das Produkt wird abdekantiert. Man erhält 21 g (76 % der Theorie) 49 %iges 3-Chlor-6-(2,4,6-trifluorphenyl)-pyrazolo[1,5-a]pyrimidin-5,7-diol.

Nach den zuvor angegebenen Methoden werden auch die in der folgenden Tabelle 3 aufgeführten Verbindungen der Formel

hergestellt.

Tabelle 3

BspNr.	\mathbb{R}^3	X ³	log P
455	2,4,6-Trifluorphenyl		
456	2-Chlorphenyl		
457	2-Chlor-4-fluor-phenyl	-CH ₃	

5 Herstellung von Aminen der Formel (III)

Beispiel 458

Verfahren (h) erste Stufe:

15

20

$$H_3C$$
 O
 O
 CH_3
 CH_3
 CH_3

1 000 mg N-Methoxy-carbaminsäureethylester werden in 10,0 ml Dimethylformamid vorgelegt und portionsweise mit 403 mg Natriumhydrid versetzt, wobei die Temperatur durch Kühlung auf 30°C eingestellt wurde. Die Reaktionsmischung wird für 2 Stunden bei 30°C gerührt und anschließend mit 3 500 mg 2-Bromethyl-methylether versetzt. Die Reaktionsmischung wird für 18 Stunden bei 20°C bis 25°C gerührt und anschließend in 20 ml Wasser eingerührt. Die erhaltene Reaktionsmischung wird unter vermindertem Druck zur Trockne eingeengt und viermal mit je 30 ml Dichlormethan extrahiert. Die organischen Extrakte werden über Natriumsulfat getrocknet, filtriert und unter vermindertem Druck zur Trockne eingeengt.

Man erhält 1 200 mg (N-Methoxy-N-methoxyethyl)carbaminsäure-ethylester (Reinheit 77,6 %, Ausbeute 62,6 %).

Verfahren (h), zweite Stufe:

5

$$H_3C$$
 O CH_3 (III-1)

200 mg (N-Methoxy-N-methoxyethyl)-carbaminsäureethylester werden in 4,0 ml wässrigem Ethanol (59 %ig) vorgelegt, mit 240,6 mg Kaliumhydroxid versetzt und für 18 Stunden bei 40°C gerührt. Die Reaktionsmischung wird dann in 50 ml Wasser eingerührt, dreimal mit je 20 ml Diethylether und dreimal mit je 20 ml Dichlormethan extrahiert. Die vereinigten organischen Phasen werden zweimal mit je 20 ml Wasser gewaschen, getrocknet und bei 20°C unter vermindertem Druck auf ein Volumen von 20 ml eingeengt.

15

25

10

Die erhaltene Lösung wird unter Eiskühlung mit 2 ml Salzsäure versetzt, 1 Stunde bei Raumtemperatur gerührt und bei 20°C unter vermindertem Druck zur Trockne eingeengt.

Das erhaltene Produkt wird dreimal mit je 15 ml Methanol digeriert und anschließend bei 20°C unter vermindertem Druck zur Trockne eingeengt.

Man erhält 140 mg N-Methoxy-N-methoxyethylamin-hydrochlorid (Ausbeute 87,6 %).

WO 2004/000844 PCT/EP2003/005159

- 99 -

Beispiel 459

Verfahren (i), erste Stufe:

$$\begin{array}{c} O \\ || \\ C - OC_2H_5 \end{array} \qquad (XIV-1) \\ CH_3 - N \\ O-CH_2-CH_2-O-CH_3 \end{array}$$

5

10

15

Ein Gemisch aus 1000 mg N-Hydroxy-N-methyl-carbaminsäure-ethylester, 1166 mg 2-Bromethyl-methylether wird unter Rühren auf Rückflusstemperatur erhitzt und dann tropfenweise mit einer Lösung von 493 mg Kaliumhydroxid in 5 ml Ethanol versetzt. Man kocht das Reaktionsgemisch 10 Stunden unter Rückfluss und arbeitet dann auf, indem man das Reaktionsgemisch filtriert und das Filtrat unter vermindertem Druck einengt. Der verbleibende Rückstand wird mit einem Gemisch aus Wasser und Essigsäureethylester versetzt. Die organische Phase wird abgetrennt, mit gesättigter, wässriger Ammoniumchlorid-Lösung und dann mit Wasser gewaschen. Anschließend wird die organische Phase über Natriumsulfat getrocknet und unter vermindertem Druck eingeengt. Man erhält auf diese Weise 0,7 g eines Produktes, das gemäß Gaschromatogramm zu 83 % aus (N-Methyl-N-methoxyethoxy)-carbaminsäure-ethylester besteht. Die Ausbeute errechnet sich danach zu 39 % der Theorie.

20

Verfahren (i), zweite Stufe:

$$\begin{array}{c} \text{O-CH}_{\overline{2}}\text{--CH}_{\overline{2}}\text{--OCH}_{3} \\ \text{CH}_{3} \end{array} \tag{III-2}$$

25

Ein Gemisch aus 200 mg (N-Methyl-N-methoxyethoxy)-carbaminsäure-ethylester, 4 ml Ethanol und 4 ml Wasser wird mit 240,6 mg pulverisiertem Kaliumhydroxid versetzt und 2 Stunden bei 40°C gerührt. Das Reaktionsgemisch wird danach in 50 ml Wasser eingerührt, dann dreimal mit je 20 ml Diethylether und anschließend dreimal mit je 20 ml Methylenchlorid extrahiert. Die vereinigten organischen Phasen werden zweimal mit je 20 ml Wasser gewaschen, über Natriumsulfat getrocknet und bei Raumtemperatur unter vermindertem Druck auf ein Volumen von 20 ml eingeengt. Die erhaltene Lösung wird unter Eiskühlung mit 1 ml etherischer Salzsäure versetzt. Die sich abscheidenden Kristalle werden abfiltriert und getrocknet. Man erhält auf diese Weise 190 mg an N-Methyl-N-methoxyethoxy-amin-hydrochlorid.

10 Beispiel 460

Verfahren (i), erste Stufe:

$$\begin{array}{c} O \\ C \\ C \\ CH_{3} \\ CH_{3} \\ CH_{3} \end{array} \qquad (XVII-1)$$

15

20

25

5

Ein Gemisch aus 2000 mg N-(2,2,2-Trifluor-1-methyl-ethyl)-carbaminsäure-ethylester und 20 ml Tetrahydrofuran wird bei Raumtemperatur unter Rühren mit 475 mg Natriumhydrid versetzt. Danach wird unter Rühren bei Raumtemperatur eine Lösung von 4600 mg Iodmethan in 10 ml Tetrahydrofuran hinzugetropft. Das Reaktionsgemisch wird 16 Stunden bei 50°C gerührt und dann mit Wasser versetzt. Man extrahiert dreimal mit je 20 ml Methylenchlorid, trocknet die vereinigten organischen Phasen über Natriumsulfat und engt unter vermindertem Druck ein. Man erhält 1000 mg eines Produktes, das gemäß Gaschromatogramm zu 75 % aus N-(2,2,2-Trifluor-1-methyl-ethyl)-N-methyl-carbaminsäure-ethylester besteht. Die Ausbeute errechnet sich danach zu 34,86 %.

Verfahren (j), zweite Stufe:

5

10

15

Ein Gemisch aus 1000 mg N-(2,2,2-Trifluor-1-methyl-ethyl)-N-methyl-carbamin-säure-ethylester, 20 ml Ethanol und 20 ml Wasser wird mit 1070 mg pulverisiertem Kaliumhydroxid versetzt und 66 Stunden bei 40°C gerührt. Danach wird das Reaktionsgemisch mit Wasser verdünnt und dreimal mit je 20 ml eines Gemisches extrahiert, das zu gleichen Teilen aus Methylenchlorid und Diethylether besteht. Die vereinigten organischen Phasen werden über Natriumsulfat getrocknet und dann bei Raumtemperatur unter leicht vermindertem Druck eingeengt. Die erhaltene Lösung wird unter Eiskühlung mit etherischer Salzsäure versetzt und 60 Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Nach dem Einengen unter vermindertem Druck erhält man 280 mg an N-(2,2,2-Trifluor-1-methyl-ethyl)-N-methylamin-hydrochlorid. Die Ausbeute errechnet sich danach zu 34 % der Theorie.

Beispiel 461

20 Verfahren (k):

600 mg N-(1-Trifluormethyl-2-propen)-carbaminsäurebenzylester werden in 8,0 ml 16 %iger Salzsäure für 1,5 Stunden unter Rückfluss erhitzt. Nach dem Abkühlen auf 20°C wird zweimal mit je 20 ml Diethylether extrahiert. Die verbleibende wässrige Phase wird unter vermindertem Druck zur Trockne eingeengt und dreimal mit je 10 ml Methanol versetzt. Nach Entfernen des Methanols unter vermindertem Druck werden 310 mg an (1-Trifluormethyl-prop-2-en)-amin-hydrochlorid isoliert. Die Ausbeute errechnet sich danach zu 82,9 % der Theorie.

Nach den zuvor angegebenen Methoden lassen sich auch die in den folgenden Tabellen angegebenen Carbamate herstellen.

10 Tabelle 4

5

Beispiel- Nr.	VerbNr.	R ⁷	logP
462	XII-2	CH ₃ -CHCH ₂ CH ₃	2,38
463	XII-3	CH ₂ CCH ₂ CH ₃	2,06

Tabelle 5

$$\begin{array}{c} O \\ II \\ C - OC_2H_5 \\ OR^7 \end{array} \tag{XIV}$$

Beispiel-	VerbNr.	R ⁷	Physikalische Konst.
Nr.			
464	XIV-2	CH ₂ —C—CH ₂ — CH ₃	

Tabelle 6

5

$$CF_{3} - CH - N - CC_{2}H_{5}$$

$$CH_{3} - CH - N - R^{8}$$

$$CH_{3} - CH - N - CC_{2}H_{5}$$

$$(XVII)$$

Beispiel-	VerbNr.	R ⁸	Physikalische Konst.
Nr.			
465 XVII-2 -C ₂ H ₅		-C ₂ H ₅	¹ H-NMR (400 MHz, CD ₃ CN):
			δ (ppm) = 1,13 (t, <u>CH₃CH₂N</u>), 1,21 (t,
			<u>CH</u> ₃ CHCF ₃), 1,23 (t, <u>CH</u> ₃ CH ₂ O),
			3,20 (m, <u>CH</u> ₂ N, C <u>H</u> CF ₃), 4,1 (q,
			CH ₃ <u>CH</u> ₂ O).

10

Nach den zuvor angegebenen Methoden lassen sich auch die in der folgenden Tabelle aufgeführten Amine herstellen.

Tabelle 7

$$HN$$
 R^{2}
(III)

Beispiel-	Verb	R ¹	R ²	Physikal. Konst.
Nr.	Nr.			
466	III-5	CH ₃ —CH—CH ₂ —	-OCH ₃	¹ H-NMR (400 MHz, CD ₃ CN):
	1	ĊH₃		δ (ppm) = 1,03 (d, <u>CH₃</u>) ₂ CH),
				$3,06$ (d, \underline{CH}_2), $3,28$ (b,
				(CH ₃) ₂ <u>CH</u>), 4,01 (s, OCH ₃)
467	III-6	CH ₂ =C-CH ₂	-OCH ₃	¹ H-NMR (400 MHz, DMSO):
		ĊH ₃		δ (ppm) = 1,76 (s,
				<u>CH</u> ₃ (CCH ₂)CH ₂), 3,29 (b, NH,
				CH ₃ (CCH ₂) <u>CH</u> ₂ , OCH ₃), 7,89,
				5,02 (2 s, CH ₃ (CC <u>H</u> ₂)CH ₂).
468	Ш-7	CH ₂ =C-CH ₂		
		ĊH₃		
469	Ш-8	CF₃—CH—	-C ₂ H ₅	¹ H-NMR (400 MHz, DMSO):
		ĊH₃		δ (ppm) = 1,06 (m, <u>CH</u> ₃ CH ₂ N,
				<u>CH</u> ₃ CHCF ₃), 3,20 (m, <u>CH</u> ₂ N),
				4,1 (m, C <u>H</u> CF ₃).

Die in den Beispielen 466 bis 469 aufgeführten Amine wurden jeweils in Form ihrer Hydrochloride isoliert und charakterisiert.

Herstellung eines Aminopyrazols

Beispiel 470

5

10

15

a) Ein Gemisch aus 16,223 g (200 mmol) Cyclopropylacetonitril und 15,556 g (210 mmol) Ethylformiat wird unter Argonatmosphäre und unter Rühren bei Raumtemperatur innerhalb von einer Stunde in 400 ml Diethylether eingetropft. Man fügt 4,598 g (200 mmol) Natrium hinzu und rührt 4 Tage lang bei Raumtemperatur. Wenn sich das metallische Natrium gelöst hat, wird auf 10°C abgekühlt und innerhalb von 30 Minuten mit 12,01 g (200 mmol) Essigsäure versetzt, wobei das Reaktionsgemisch auf Temperaturen zwischen 10°C und 15°C gehalten wird. Man rührt 15 Minuten nach, saugt das Reaktionsgemisch dann ab und wäscht mit 30 ml kaltem Diethylether nach. Das Filtrat wird unter vermindertem Druck eingeengt. Man erhält auf diese Weise 22,0 g an 1-Formyl-1-cyclopropyl-acetonitril in Form eines Rohproduktes, das ohne vorherige Reinigung für die weitere Synthese verwendet wird.

20

25

b) Ein Gemisch aus 8,670 g (0,173 mol) Hydrazinhydrat und 3,12 ml Essigsäure wird unter Rühren bei Raumtemperatur in eine Lösung von 21,825 g (0,200 mol) 1-Formyl-1-cyclopropyl-acetonitril in 20 ml Ethanol gegeben. Das Reaktionsgemisch wird 4 Stunden unter Rückfluß erhitzt und dann aufgearbeitet, indem man unter vermindertem Druck einengt. Man erhält13,7 g (55,6 % der Theorie) an 4-Cyclopropyl-1H-pyrazol-5-amin.

Beispiel 471

Nach den zuvor angegebenen Methoden wird auch die Verbindung der Formel

$$F = 0$$

$$\log P = 3$$

5

WO 2004/000844

Verwendungsbeispiele

Beispiel A

5 Venturia - Test (Apfel) / protektiv

Lösungsmittel:

24,5 Gewichtsteile Aceton

24,5 Gewichtsteile Dimethylacetamid

Emulgator:

1,0 Gewichtsteile Alkyl-Aryl-Polyglykolether

10

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit den angegebenen Mengen Lösungsmittel und Emulgator und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.

Zur Prüfung auf protektive Wirksamkeit werden junge Pflanzen mit der Wirkstoffzubereitung in der angegebenen Aufwandmenge besprüht. Nach Antrocknen des Spritzbelages werden die Pflanzen mit einer wässrigen Konidiensuspension des Apfelschorferregers Venturia inaequalis inokuliert und verbleiben dann 1 Tag bei ca. 20°C und 100% relativer Luftfeuchtigkeit in einer Inkubationskabine.

20

Die Pflanzen werden dann im Gewächshaus bei ca. 21°C und einer relativen Luftfeuchtigkeit von ca. 90% aufgestellt.

10 Tage nach der Inokulation erfolgt die Auswertung. Dabei bedeutet 0% ein Wirkungsgrad, der demjenigen der Kontrolle entspricht, während ein Wirkungsgrad von 100% bedeutet, dass kein Befall beobachtet wird.

Wirkstoffe, Aufwandmengen an Wirkstoffen und Versuchsergebnisse gehen aus der folgenden Tabelle hervor.

Tabelle A

Venturia - Test (Apfel) / protektiv

Wirkstoff	Aufwandmenge in	Wirkungs-
	g/ha	grad in %

Erfindungsgemäß:

Venturia - Test (Apfel) / protektiv

Wirkstoff	Aufwandmenge in	Wirkungs
	g/ha	grad in %
$F \longrightarrow F \longrightarrow N \longrightarrow $	100	100
F F F F N N N N N N N N N N N N N N N N	100	100
F CI N N N CI (3)	100	98
F	100	100

Venturia - Test (Apfel) / protektiv

Wirkstoff	Aufwandmenge in	Wirkungs-
	g/ha	grad in %
H ₃ C CH ₃ Chiral F HN CH ₃ N N N (252)	100	100
F HN N N (50)	100	100
F CI N N (52)	100	98
F CI N (108)	100	100

ψ. 30

Venturia - Test (Apfel) / protektiv

rkstoff	Aufwandmenge in	Wirkungs-
	g/ha	grad in %
F CI N N (110)	100	100
F HN N N CN (145)	100	93
F HN N N CN (1)	100	100
CI CI N (138)	. 100	100

Venturia - Test (Apfel) / protektiv

Wirkstoff	Aufwandmenge in	Wirkungs-
	g/ha	grad in %

(34)

Venturia - Test (Apfel) / protektiv

Wirkstoff	Aufwandmenge in	Wirkungs-
	g/ha	grad in %

Beispiel B

Botrytis - Test (Bohne) / protektiv

5 Lösungsmittel:

15

24,5 Gewichtsteile Aceton

24,5 Gewichtsteile Dimethylacetamid

Emulgator:

1,0 Gewichtsteile Alkyl-Aryl-Polyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit den angegebenen Mengen Lösungsmittel und Emulgator und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.

Zur Prüfung auf protektive Wirksamkeit werden junge Pflanzen mit der Wirkstoffzubereitung in der angegebenen Aufwandmenge besprüht. Nach Antrocknen des Spritzbelages werden auf jedes Blatt 2 kleine mit Botrytis einerea bewachsene Agarstücken aufgelegt. Die inokulierten Pflanzen werden in einer abgedunkelten Kammer bei ca. 20°C und 100% relativer Luftfeuchtigkeit aufgestellt.

2 Tage nach der Inokulation wird die Größe der Befallsflecken auf den Blättern ausgewertet. Dabei bedeutet 0% ein Wirkungsgrad, der demjenigen der Kontrolle entspricht, während ein Wirkungsgrad von 100% bedeutet, dass kein Befall beobachtet wird.

Wirkstoffe, Aufwandmengen an Wirkstoffen und Versuchsergebnisse gehen aus der folgenden Tabelle hervor.

Tabelle B

Botrytis - Test (Bohne) / protektiv

Wirkstoff	Aufwandmenge an	Wirkungsgrad
	Wirkstoff in g/ha	in %

Erfindungsgemäß:

Tabelle B (Fortsetzung)

Botrytis - Test (Bohne) / protektiv

Wirkstoff	Aufwandmenge an	Wirkungsgrad
	Wirkstoff in g/ha	in %
F CI N N N N N N N N N N N N N N N N N N	500	100
F HN N N N N N N N N N N N N N N N N N N	500	99
F Chiral Chiral Chiral (3)	500	100
F F N N N CI (231)	500	· 95

Botrytis - Test (Bohne) / protektiv

Wirkstoff	Aufwandmenge an	Wirkungsgrad
	Wirkstoff in g/ha	in %
F H Chiral F CI N N (252)	500	96
F H N N N (50)	500	97
F H N N N N N N N N N N N N N N N N N N	500	93
F CI N (108)	500	100

Botrytis - Test (Bohne) / protektiv

Wirkstoff	Aufwandmenge an	Wirkungsgrad
	Wirkstoff in g/ha	in %
F CI N	500	100
F	. 500	99
F HN N N N CN (1)	500	100
CI CI N N (138)	500	100

Botrytis - Test (Bohne) / protektiv

Wirkstoff	Aufwandmenge an	Wirkungsgrad
	Wirkstoff in g/ha	in %
CICIN	500	95
F CI F N N N N N N N N N N N N N N N N N N	500	94
FCI CI NNN NH ₃ CCH ₃ (46)	500	99

Botrytis - Test (Bohne) / protektiv

Wirkstoff	Aufwandmenge an Wirkstoff in g/ha	Wirkungsgrad in %
H ₃ C H ₃ C CH ₂ CI N N N (13)	500	100
F Chiral		

WO 2004/000844 PCT/EP2003/005159

- 121 -

Beispiel C

Alternaria-Test (Tomate) / protektiv

5

15

20

Lösungsmittel:

49 Gewichtsteile

N, N - Dimethylformamid

Emulgator:

1 Gewichtsteil

Alkylarylpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit den angegebenen Mengen Lösungsmittel und Emulgator und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.

Zur Prüfung auf protektive Wirksamkeit bespritzt man junge Tomatenpflanzen mit der Wirkstoffzubereitung in der angegebenen Aufwandmenge. 1 Tag nach der Behandlung werden die Pflanzen mit einer Sporensuspension von Alternaria solani inokuliert und stehen dann 24h bei 100% rel. Feuchte und 20°C. Anschließend stehen die Pflanzen bei 96% rel. Luftfeuchtigkeit und einer Temperatur von 20°C.

7 Tage nach der Inokulation erfolgt die Auswertung. Dabei bedeutet 0 % ein Wirkungsgrad, der demjenigen der Kontrolle entspricht, während ein Wirkungsgrad von 100 % bedeutet, dass kein Befall beobachtet wird.

Wirkstoffe, Aufwandmengen an Wirkstoffen und Versuchsergebnisse gehen aus der folgenden Tabelle hervor.

Tabelle C

Alternaria-Test (Tomate) / protektiv

Wirkstoff	Aufwandmenge an	Wirkungsgrad
	Wirkstoff in g/ha	in %

Erfindungsgemäß:

Alternaria-Test (Tomate) / protektiv

Wirkstoff	Aufwandmenge an	Wirkungsgrad
	Wirkstoff in g/ha	in %
F N N N N	750	95
F CI N (6)		
F HN N N	750	95
F _{CI} N (7)		
F F	750	90
F _{CI} NNN N (230)		
(230)		•

Beispiel D

Fusarium nivale (var. majus)-Test (Weizen) / protektiv

5 Lösungsmittel:

25 Gewichtsteile N,N-Dimethylacetamid

Emulgator:

0,6 Gewichtsteile Alkylarylpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit den angegebenen Mengen Lösungsmittel und Emulgator und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.

Zur Prüfung auf protektive Wirksamkeit werden junge Pflanzen mit der Wirkstoffzubereitung in der angegebenen Aufwandmenge besprüht. Nach Antrocknen des Spritzbelages werden die Pflanzen mit einer Konidiensuspension von Fusarium nivale (var. majus) besprüht.

Die Pflanzen werden in einem Gewächshaus unter lichtdurchlässigen Inkubationshauben bei einer Temperatur von ca. 15°C und einer relativen Luftfeuchtigkeit von ca. 100 % aufgestellt.

20

15

10

- 6 Tage nach der Inokulation erfolgt die Auswertung. Dabei bedeutet 0 % ein Wirkungsgrad, der demjenigen der Kontrolle entspricht, während ein Wirkungsgrad von 100 % bedeutet, dass kein Befall beobachtet wird.
- Wirkstoffe, Aufwandmengen an Wirkstoffen und Versuchsergebnisse gehen aus der folgenden Tabelle hervor.

Tabelle D

Fusarium nivale (var. majus)-Test (Weizen) / protektiv

Wirkstoff	Aufwandmenge an	Wirkungsgrad	
	Wirkstoff in g/ha	in %	

Erfindungsgemäß:

WO 2004/000844 PCT/EP2003/005159

- 126 -

Beispiel E

Pyricularia-Test (Reis) / protektiv

5 Lösungsmittel:

10

15

25 Gewichtsteile N,N-Dimethylacetamid

Emulgator:

0,6 Gewichtsteile Alkylarylpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel und verdünnt das Konzentrat mit Wasser und der angegebenen Menge Emulgator auf die gewünschte Konzentration.

Zur Prüfung auf protektive Wirksamkeit bespritzt man junge Reispflanzen mit der Wirkstoffzubereitung in der angegebenen Aufwandmenge. Nach dem Antrocknen des Spritzbelages werden die Pflanzen mit einer wässrigen Sporensuspension von Pyricularia oryzae inokuliert. Anschließend werden die Pflanzen in einem Gewächshaus bei 100 % relativer Luftfeuchtigkeit und 25°C aufgestellt.

6 Tage nach der Inokulation erfolgt die Auswertung. Dabei bedeutet 0 % ein Wirkungsgrad, der demjenigen der Kontrolle entspricht, während ein Wirkungsgrad von 100 % bedeutet, dass kein Befall beobachtet wird.

Wirkstoffe, Aufwandmengen an Wirkstoffen und Versuchsergebnisse gehen aus der folgenden Tabelle hervor.

Tabelle E

Pyricularia-Test (Reis) / protektiv

Wirkstoff	Aufwandmenge an Wirkstoff in g/ha	Wirkungsgrad in %
Erfindungsgemäß:	• .	
F.F.	e Ces	
F HN Chira	500	0.0

WO 2004/000844 PCT/EP2003/005159

- 128 -

Beispiel F

Plutella-Test

5

15

20

Lösungsmittel:

100 Gewichtsteile Aceton

1900 Gewichtsteile Methanol

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel und verdünnt das
Konzentrat mit Methanol auf die gewünschten Konzentrationen.

Auf eine genormte Menge Kunstfutter wird eine angegebene Menge Wirkstoffzubereitung der gewünschten Konzentration pipettiert. Nachdem das Methanol verdunstet ist, werden ca. 200-300 Eier der Kohlschabe (Plutella xylostella) auf das Futter gegeben.

Nach der gewünschten Zeit wird die Abtötung der Eier bzw. Larven in % bestimmt. Dabei bedeutet 100 %, dass alle Tiere abgetötet wurden; 0 % bedeutet, dass keine Tiere abgetötet wurden.

Wirkstoffe, Wirkstoffkonzentrationen und Versuchsergebnisse gehen aus der folgenden Tabelle hervor.

Tabelle F

pflanzenschädigende Insekten

Plutella -Test

Wirkstoff	Wirkstoffkonzentra-	Abtötungsgrad
·	tion in ppm	in % nach 7d

Erfindungsgemäß:

Patentansprüche

1. Pyrazolopyrimidine der Formel

$$R^{1}$$
 N
 R^{2}
 N
 N
 N
 X^{1}
 N
 X^{2}
 X^{2}
 X^{3}
 X^{4}
 X^{2}
 X^{3}
 X^{4}
 X^{5}
 X^{5}
 X^{5}
 X^{5}
 X^{5}
 X^{5}
 X^{5}

in welcher

10

15

- R¹ für Amino, Hydroxy oder für jeweils gegebenenfalls substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkinyl, Cycloalkyl, Alkoxy, Alkenyloxy, Alkinyloxy, Cycloalkyloxy, Alkylamino, Dialkylamino, Alkenylamino, Alkinylamino, Cycloalkylamino, N-Cycloalkyl-N-Alkylamino, Alkylidenamino oder Heterocyclyl steht,
- R² für Wasserstoff oder für jeweils gegebenenfalls substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkinyl oder Cycloalkyl steht, oder
 - R^1 und R^2 gemeinsam mit dem Stickstoffatom, an das sie gebunden sind, einen gegebenenfalls substituierten heterocyclischen Ring bilden,
- 20 R³ für gegebenenfalls substituiertes Aryl steht,
 - X1 für Wasserstoff oder Halogen steht und
- für Halogen, Cyano, Nitro, Alkyl, Halogenalkyl, Cycloalkyl, Formyl,
 Thiocarbamoyl, Alkoxycarbonyl, Alkylcarbonyl, Hydroximinoalkyl
 oder Alkoximinoalkyl steht,

sowie Säure-Additionssalze von denjenigen Verbindungen der Formel (I),

in denen

- 5 R¹ für Amino steht.
 - Verfahren zur Herstellung von Pyrazolopyrimidinen der Formel (I) gemäß
 Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass man
- 10 a) Halogen-pyrazolopyrimidine der Formel

$$R^3$$
 N
 N
 CH_3
(II),

in welcher

- R^3 und X^1 die oben angegebenen Bedeutungen haben,
 - X³ für Halogen, Cyano, Nitro, Alkyl, Halogenalkyl, Cycloalkyl, Thiocarbamoyl, Alkoxycarbonyl oder Alkylcarbonyl steht und
- 20 Y¹ für Halogen steht,

mit Aminen der Formel

$$R^{1}$$
 R^{2}
 \downarrow
 \downarrow
 H
(III),

in welcher

5

10

R¹ und R² die oben angegebenen Bedeutungen haben,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels, gegebenenfalls in Gegenwart eines Katalysators und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säureakzeptors, umsetzt,

oder∵

b) Pyrazolopyrimidine der Formel

in welcher

15 R¹, R², R³ und X¹ die oben angegebenen Bedeutungen haben,

mit Diisobutyl-aluminiumhydrid, in Gegenwart von wässriger Ammoniumchlorid-Lösung sowie in Gegenwart eines organischen Verdünnungsmittels umsetzt,

20

oder

c) Pyrazolopyrimidine der Formel

in welcher

R¹, R², R³ und X¹ die oben angegebenen Bedeutungen haben,

5

mit Amino-Verbindungen der Formel

$$H_2N-OR^4$$
 (IV),

10

in welcher

R⁴ für Wasserstoff oder Alkyl steht,

15

in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Katalysators umsetzt, wobei die Amino-Verbindungen der Formel (IV) auch in Form ihrer Säureadditions-Salze eingesetzt werden können,

und gegebenenfalls an die so erhaltenen Verbindungen der Formel (I), in denen

20

R¹ für Amino steht,

eine Säure addiert.

25

3. Mittel zur Bekämpfung von Schadorganismen, gekennzeichnet durch einen Gehalt an mindestens einem Pyrazolopyrimidin der Formel (I) gemäß An-

spruch 1 bzw. an einem Säureadditions-Salz davon neben Streckmitteln und/oder oberflächenaktiven Stoffen.

- Verwendung von Pyrazolopyrimidinen der Formel (I) gemäß Anspruch 1
 bzw. von deren Säureadditions-Salzen zur Bekämpfung von Schadorganismen.
- Verfahren zur Bekämpfung von Schadorganismen, dadurch gekennzeichnet, dass man Pyrazolopyrimidine der Formel (I) gemäß Anspruch 1 bzw. deren
 Säureadditions-Salze auf die Schadorganismen und/oder deren Lebensraum ausbringt.
 - 6. Verfahren zur Herstellung von Mitteln zur Bekämpfung von Schadorganismen, dadurch gekennzeichnet, dass man Pyrazolopyrimidine der Formel (I) gemäß Anspruch 1 bzw. deren Säureadditions-Salze mit Streckmitteln und/oder oberflächenaktiven Stoffen vermischt.
 - 7. Halogen-pyrazolopyrimidine der Formel

$$R^3$$
 N
 N
 X^1
 N
 X^3
 (II)

20

15

in welcher

- R³ für gegebenenfalls substituiertes Aryl steht,
- 25 X1 für Wasserstoff oder Halogen steht und

- X³ für Halogen, Cyano, Nitro, Alkyl, Thiocarbamoyl, Cycloalkyl,
 Halogenalkyl, Alkoxycarbonyl oder Alkylcarbonyl steht und
- Y¹ für Halogen steht.

5

- 8. Verfahren zur Herstellung von Halogen-pyrazolopyrimidinen der Formel (II) gemäß Anspruch 7, dadurch gekennzeichnet, dass man
 - d) Hydroxy-pyrazolopyrimidine der Formel

10

$$R^3$$
 N
 N
 X^3
 (V)

in welcher

R³ und X³ die oben angegebenen Bedeutungen haben,

15

mit Halogenierungsmitteln, gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels umsetzt,

oder

20

e) Dihydroxy-pyrazolopyrimidine der Formel

in welcher

5

R³ und X³ die oben angegebenen Bedeutungen haben,

mit Halogenierungsmitteln, gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels umsetzt.

9. Hydroxy-pyrazolopyrimidine der Formel

in welcher

- R³ für gegebenenfalls substituiertes Aryl steht und
- für Halogen, Cyano, Nitro, Alkyl, Thiocarbamoyl, Cycloalkyl, Halogenalkyl, Alkoxycarbonyl oder Alkylcarbonyl steht.
 - 10. Verfahren zur Herstellung von Hydroxy-pyrazolopyrimidinen der Formel (V) gemäß Anspruch 9, dadurch gekennzeichnet, dass man
- 20 f) Acrylsäureester der Formel

$$R^3$$
 (VII),

in welcher

25

R³ die oben angegebene Bedeutung hat,

R⁵ für Alkyl steht und

Y² für Alkoxy oder Dialkylamino steht,

5

mit Aminopyrazolen der Formel

$$H_2N$$
 X^3 (VIII),

in welcher

10

X³ die oben angegebene Bedeutung hat,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart einer Base umsetzt.

15

11. Dihydroxy-pyrazolopyrimidine der Formel

$$R^3$$
 N
 N
 X^3
 (VI)

in welcher

20

- R³ für gegebenenfalls substituiertes Aryl steht und
- X³ für Halogen, Cyano, Nitro, Alkyl, Thiocarbamoyl, Cycloalkyl, Halogenalkyl, Alkoxycarbonyl oder Alkylcarbonyl steht.

- 12. Verfahren zur Herstellung von Dihydroxy-pyrazolopyrimidinen der Formel (VI) gemäß Anspruch 11, dadurch gekennzeichnet, dass man
 - g) Malonester der Formel

5

$$R^3$$
 COOR 6 (IX),

in welcher

 ${\rm R}^3$ die oben angegebenen Bedeutung hat und

10

R⁶ für Alkyl steht,

mit Aminopyrazolen der Formel

$$H_2N$$
 X^3 (VIII),

15

in welcher

X³ die oben angegebene Bedeutung hat,

20 gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart einer starken Base umsetzt.

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No
PCT/FF 03/05159

		FCI	/EF 03/05159		
A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER IPC 7 C07D487/04 A01N43/90					
According to	o International Patent Classification (IPC) or to both national classifica	tion and IPC			
B. FIELDS	SEARCHED				
Minimum do IPC 7	ocumentation searched (classification system followed by classificatio C07D	n symbols)			
	tion searched other than minimum documentation to the extent that su				
	Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used) EPO-Internal, PAJ, CHEM ABS Data				
C. DOCUM	ENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT				
Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the rele	want passages	Relevant to claim No.		
Υ	EP 0 834 513 A (AMERICAN CYANAMID 8 April 1998 (1998-04-08) page 1 -page 5, line 47	COMPANY)	1-11		
Υ	FR 2 794 745 A (AMERICAN CYANAMID 15 December 2000 (2000-12-15) cited in the application page 1 -page 2, line 35	COMPANY)	1-11		
Y	DE 31 30 633 A (BASF AG) 17 February 1983 (1983-02-17) cited in the application page 3 -page 4, line 27		1-11		
Y	US 2002/049318 A1 (KLAUS JUERGEN AL.) 25 April 2002 (2002-04-25) column 1 -column 2	PEES ET	1-11		
Funti	her documents are listed in the continuation of box C.	X Patent family member	s are listed in annex.		
° Special ca	ategories of died documents :				
A docume consid *E* earlier (ont defining the general state of the art which is not defined to be of particular retevance document but published on or after the international	or priority date and not in o	fter the international filing date conflict with the application but niciple or theory underlying the		
which citation	tate and the stablish the publication date of another n or other special reason (as specified)	cannot be considered now involve an inventive step v 'Y° document of particular releve cannot be considered to in	el or cannot be considered to when the document is taken alone vance; the claimed invention avolve an inventive step when the		
"O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means of the international filing date but later than the priority date claimed document such combination being obvious to a person skilled in the art. *8* document member of the same patent family					
	actual completion of the international search .	Date of mailing of the inter			
3	0 October 2003	12/11/2003			
Name and r	malling address of the ISA European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk	Authorized officer			
	Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016	Kyriakakou,	G		

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

mation on patent family members

Internatic 2al Application No
PCT/LT 03/05159

Patent document cited in search report		Publication date		Patent family member(s)	Publication date
EP 834513	Α	08-04-1998	US	5817663 A	06-10-1998
	•••	00 0. 1550	AT	221069 T	15-08-2002
			DE	69714171 D1	29-08-2002
			DE	69714171 T2	12-12-2002
			EP	0834513 A2	08-04-1998
			JP.	10152489 A	09-06-1998
			US	5965561 A	12-10-1999
FR 2794745	Α	15-12-2000	FR	2794745 A1	15-12-2000
			JP	2001019693 A	23-01-2001
DE 3130633	Α	17-02-1983	DE	3130633 A1	17-02-1983
			AT^{\prime}	11539 T	15-02-1985
			ΑU	553663 B2	24-07-1986
			AU CA	. 8665982 A	10-02-1983
			CA	1180329 A1	01-01-1985
'.			CS.	226748 B2	16-04-1984
•			DD	202093 A5	31-08-1983
\$ m.			DE	3262143 D1	14-03-1985
•			DK	341682 A ,B	
			EP	0071792 A2	16-02-1983
			GR	76193 A1	03-08-1984
			HŲ	188325 B	28-04-1986
			ΙE	53269 B1	28-09-1988
			JP	1634879 C	20-01-1992
			JP	2061955 B	21-12-1990
			JP	58043974 A	14-03-1983
			US	4567263 A	28-01-1986
			ZA 	8205498 A	27-07-1983
US 2002049318	A1	25-04-2002	US	2003158190 A1	21-08-2003

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Internationales Aktenzeichen
PCT/LT 03/05159

			101/11 03/03139		
A. KLASSIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES IPK 7 C07D487/04 A01N43/90					
Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPK					
B. RECHER	RCHIERTE GEBIETE				
IPK 7	ter Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbo C 0 7 D	•			
	te aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, so				
	r Internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (N	ame der Dalenbank ur	nd evtl. verwendete Suchbegriffe)		
EPO-Int	ternal, PAJ, CHEM ABS Data				
. ALC ME	OFFICE AND ADDROUGHE INVESTIGATION				
	SENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN				
Kategorie®	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe	e der in Betracht komm	enden Teile Betr. Anspruch Nr.		
γ.	EP 0 834 513 A (AMERICAN CYANAMID 8. April 1998 (1998-04-08) Seite 1 -Seite 5, Zeile 47	COMPANY)	1–11		
Υ	FR 2 794 745 A (AMERICAN CYANAMID 15. Dezember 2000 (2000-12-15) in der Anmeldung erwähnt Seite 1 -Seite 2, Zeile 35	COMPANY)	1-11		
Υ	DE 31 30 633 A (BASF AG) 17. Februar 1983 (1983-02-17) in der Anmeldung erwähnt Seite 3 -Seite 4, Zeile 27		1-11		
Υ	US 2002/049318 A1 (KLAUS JUERGEN AL.) 25. April 2002 (2002-04-25) Spalte 1 -Spalte 2	PEES ET	1-11		
	ere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu ehmen	X Siehe Anhang	Patentfamilie		
 Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen : *A' Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist *E' älteres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem Internationalen *T' Spätere Veröffentlichung, die nach dem internationalen oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der Anmeldung nicht kollidiert, sondern nur zum Verständnis des der Erfindung zugrundeliegenden Prinzips oder der ihr zugrundeliegenden Theorie angegeben ist 					
L Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zwelfelhaft erscheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdalum einer anderen im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführt) *Veröffentlichung von besonderer Bedeutung, die beanspruchte Erfindung kan allein autgrund dieser Veröffentlichung nicht als neu oder auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden versen die Veröffentlichung von besonderer Bedeutung, die beanspruchte Erfindung kan allein autgrund dieser Veröffentlichung von besonderer Bedeutung, die beanspruchte Erfindung kan allein autgrund dieser Veröffentlichung nicht als neu oder auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden versen die Veröffentlichung von besonderer Bedeutung, die beanspruchte Erfindung kan allein autgrund dieser Veröffentlichung nicht als neu oder auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden versen die Veröffentlichung nicht als neu oder auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden versen die Veröffentlichung von besonderer Bedeutung, die beanspruchte Erfindung kan allein autgrund dieser Veröffentlichung von besonderer Bedeutung, die beanspruchte Erfindung kan allein autgrund dieser Veröffentlichung von besonderer Bedeutung, die beanspruchte Erfindung kan allein autgrund dieser Veröffentlichung von besonderer Bedeutung, die beanspruchte Erfindung von besonderer Bedeutung vo					
*O' Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht 'P' Veröffentlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist *Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentfamilie ist *Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentfamilie ist					
Datum des A	Abschlusses der internationalen Recherche	Absendedatum des	s internationalen Recherchenberichts		
3(0. Oktober 2003	12/11/2	003		
Name und P	Postanschrift der Internationalen Recherchenbehörde	Bevollmächtigter B	lediensteter		
	Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL – 2280 HV Rijswijk Tel. (+31–70) 340–2040, Tx. 31 651 epo nl,				
	Fax: (+31-70) 340-3016 Kyriakakou, G				

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Angaben zu Veröffentlichung. e zur selben Patentfamilie gehören

Internationales Aktenzeichen PCT/EF 03/05159

Im Recherchenbericht ngeführtes Patentdokumen	ıt	Datum der Veröffentlichung		Mitglied(er) der Patentfamilie		Datum der Veröffentlichung
EP 834513		08-04-1998	US	5817663	A	06-10-1998
-			ΑT	221069		15-08-2002
			DE		D1	29-08-2002
			DE	69714171		12-12-2002
			EP	0834513		08-04-1998
			JP	10152489		09-06-1998
		_	US	5965561	A	12-10-1999
FR 2794745	Α	15-12-2000	FR	2794745	A1	15-12-2000
			JP	2001019693	Α	23-01-2001
DE 3130633	A	17-02-1983	DE	3130633		17-02-1983
			ΑT	11539	T	15-02-1985
			ΑU	553663	B2	24-07-1986
			ΑU	8665982		10-02-1983
			CA	1180329		01-01-1985
			CS	226748		16-04-1984
			DD	202093		31-08-1983
			DE	3262143		14-03-1985
			. DK	341682		02-02-1983
			EP	0071792		16-02-1983
			GR	76193		03-08-1984
			HU	188325		28-04-1986
			ΙE	53269		28-09-1988
			JP	1634879		20-01-1992
		•	JP	2061955		21-12-1990
			JP	58043974		14-03-1983
			US	4567263	Α	28-01-1986
			ZA	8205498	Α	27-07-1983
US 2002049318	A1	25-04-2002	US	2003158190	A1	21-08-2003

This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include bu	it are not limited to the items checked:
BLACK BORDERS	
☐ IMAGE CUT OFF AT TOP, BO	TTOM OR SIDES
☐ FADED TEXT OR DRAWING	
☐ BLURRED OR ILLEGIBLE TE	XT OR DRAWING
☐ SKEWED/SLANTED IMAGES	
COLOR OR BLACK AND WHI	TE PHOTOGRAPHS
GRAY SCALE DOCUMENTS	
\square LINES OR MARKS ON ORIGIN	NAL DOCUMENT
☐ REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY
☐ OTHER:	

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.